### **PCT**

#### WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

### INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENFLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation  $^{6}$ :

C07D 207/38, 307/60, 333/32, 309/32, 279/06, A01N 43/36, 43/86, 43/08, 43/10

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum:

16. Januar 1997 (16.01.97)

WO 97/01535

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP96/02606

A1

(22) Internationales Anmeldedatum:

17. Juni 1996 (17.06.96)

(30) Prioritätsdaten:

195 23 471.5 196 02 524.9 28. Juni 1995 (28.06.95) 25. Januar 1996 (25.01.96)

5) DE .96) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-51368 Leverkusen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): LIEB, Folker [DE/DE];
Alfred-Kubin-Strasse 1, D-51375 Leverkusen (DE).
HAGEMANN, Hermann [DE/DE]; Kandinskystrasse 52,
D-51375 Leverkusen (DE). WIDDIG, Arno [DE/DE];
Eifgenstrasse 8, D-51519 Odenthal (DE). RUTHER,
Michael [DE/DE]; Grabenstrasse 23, D-40789 Monheim
(DE). FISCHER, Reiner [DE/DE]; Nelly-Sachs-Strasse 23,
D-40789 Monheim (DE). BRETSCHNEIDER, Thomas
[DE/DE]; Talstrasse 29b, D-53797 Lohmar (DE). ERDELEN, Christoph [DE/DE]; Unterbüscherhof 15, D-42799
Leichlingen (DE). WACHENDORFF-NEUMANN, Urike
[DE/DE]; Oberer Markenweg 85, D-56566 Neuwied
(DE). SANTEL, Hans-Joachim [DE/DE]; Grünstrasse

9a, D-51371 Leverkusen (DE). DOLLINGER, Markus [DE/DE]; Burscheiderstrasse 154b, D-51381 Leverkusen (DE). GRAFF, Alan [DE/DE]; Im Schlag 16, D-51427 Bergisch Gladbach (DE). MENCKE, Norbert [DE/DE]; Grundermühle 2, D-51381 Leverkusen (DE). TURBERG, Andreas [DE/DE]; Naheweg 19, D-40699 Erkrath (DE). DAHMEN, Peter [DE/DE]; Altebrückerstrasse 63, D-41470 Neuss (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BAYER AKTIENGE-SELLSCHAFT; D-51368 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, HU, JP, KR, KZ, LK, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SK, TR, UA, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: 2,4,5-TRISUBSTITUTED PHENYLKETO-ENOLS FOR USE AS PESTICIDES AND HERBICIDES

(54) Bezeichnung: 2,4,5-TRISUBSTTTUIERTE PHENYLKETOENOLE ZUR VERWENDUNG ALS PESTIZIDE UND HERBIZIDE

### (57) Abstract

The invention concerns novel phenyl-substituted cyclic keto-enols of formula (I) in which Het stands for one of the groups shown in which A, B, D, G, X, Y and Z have the meanings indicated in the description. Also disclosed are several processes and intermediate products for producing these compounds and their use as pest-control agents and herbicides.

#### (57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft neue phenylsubstituierte cyclische Ketoenole der Formel (I), in welcher Het für eine der Gruppen (1), (2), (3), (4), (5) steht, worin A, B, D, G, X, Y und Z die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, mehrere Verfahren und Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide.

Het 
$$\stackrel{X}{\underbrace{\hspace{1cm}}}_{Z}$$
  $\stackrel{Y}{\underbrace{\hspace{1cm}}}_{Z}$ 

### LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AM	Armenien	GB	Vereinigtes Königreich	MX	Mexiko
AT	Österreich	GE	Georgien	NE	Niger ·
ΑU	Australien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BB	Barbados	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BE	Belgien	HU	Ungam	NZ	Neusceland
BF	Burkina Faso	1E	Irland	PL	Polen
BG	Bulgarien	IT	Italien	PT	Portugal
BJ	Benin	JP	Japan .	RO	Rumanien
BR	Brasilien	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
BY	Belarus	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CA	Kanada	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KR	Republik Korea	SG	Singapur
CG	Kongo	KZ	Kasachstan	SI	Slowenien
CH	Schweiz	LI	Liechtenstein	SK	Slowakei
CI	Côte d'Ivoire	LK	Sri Lanka	SN	Senegal
CM	Kamenm	LR	Liberia	SZ	Swasiland
CN	China	LK	Litauen	TD	Tschad
CS	Tschechoslowakei	LU	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Lettland	TJ	Tadschikistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	TT	Trinidad und Tobago
DK	Dänemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
EE	Estland	MG	Madagaskar	UG	Uganda
ES	Spanien	ML	Mali	US	Vereinigte Staaten von Amerika
FI	Finnland	MN	Mongolei	UZ	Usbekistan
FR	Frankreich	MR	Mauretanien	VN	Vietnam
GA	Gabon	MW	Malawi		

L.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

# 2,4,5-TRISUBSTITUIERTE PHENYLKETOENOLE ZUR VERWENUDNG ALS PESTIZIDE UND HERBIZIDE

Die Erfindung betrifft neue phenylsubstituierte cyclische Ketoenole, mehrere Verfahren und Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide.

5

Es ist bereits bekannt geworden, daß bestimmte phenylsubstituierte cyclische Ketoenole als Insektizide, Akarizide und/oder Herbizide wirksam sind.

Von 3-Acyl-pyrrolidin-2,4-dionen sind pharmazeutische Eigenschaften vorbeschrieben (S. Suzuki et al. Chem. Pharm. Bull. 15 1120 (1967)). Weiterhin wurden
N-Phenylpyrrolidin-2,4-dione von R. Schmierer und H. Mildenberger (Liebigs
Ann. Chem. 1985, 1095) synthetisiert. Eine biologische Wirksamkeit dieser Verbindungen wurde nicht beschrieben.

In EP-A-0 262 399 und GB-A-2 266 888 werden ähnlich strukturierte Verbindungen (3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione) offenbart, von denen jedoch keine herbizide, insektizide oder akarizide Wirkung bekannt geworden ist. Bekannt mit herbizider, insektizider oder akarizider Wirkung sind unsubstituierte, bicyclische 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A-355 599 und EP-A-415 211) sowie substituierte monocyclische 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A-377 893 und EP-A-442 077).

Weiterhin bekannt sind polycyclische 3-Arylpyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A-442 073) sowie 1H-Arylpyrrolidin-dion-Derivate (EP-A-456 063, EP-A-521 334, EP-A-596 298, EP-A-613 884, EP-A-613 885, DE 44 40 594, WO 94/01 997 und WO 95/01 358).

Es ist bekannt, daß bestimmte substituierte Δ³-Dihydrofuran-2-on-Derivate herbizide Eigenschaften besitzen (vgl. DE-A-4 014 420). Die Synthese der als Ausgangsverbindungen verwendeten Tetronsäurederivate (wie z.B. 3-(2-Methyl-phenyl)-4-hydroxy-5-(4-fluorphenyl)-Δ³-dihydrofuranon-(2)) ist ebenfalls in DE-A-4 014 420 beschrieben. Ähnlich strukturierte Verbindungen ohne Angabe einer insektiziden und/oder akariziden Wirksamkeit sind aus der Publikation Campbell et al., J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 1985, (8) 1567-76 bekannt. Weiterhin sind 3-Aryl-Δ³-dihydrofuranon-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften aus EP-A-528 156, EP-A 0 647 637 und WO 95/26345 bekannt.

10

Bestimmte, im Phenylring unsubstituierte Phenyl-pyron-Derivate sind bereits bekannt geworden (vgl. A.M. Chirazi, T. Kappe und E. Ziegler, Arch. Pharm. 309, 558 (1976) und K.-H. Boltze und K. Heidenbluth, Chem. Ber. 91, 2849), wobei für diese Verbindungen eine mögliche Verwendbarkeit als Schädlingsbekämpfungsmittel nicht angegeben wird. Im Phenylring substituierte Phenyl-pyron-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften sind in EP-A-588 137 beschrieben.

Bestimmte, im Phenylring unsubstituierte 5-Phenyl-1,3-thiazin-Derivate sind bereits bekannt geworden (vgl. E. Ziegler und E. Steiner, Monatsh. 95, 147 (1964), R. Ketcham, T. Kappe und E. Ziegler, J. Heterocycl. Chem. 10, 223 (1973)), wobei für diese Verbindungen eine mögliche Anwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel nicht angegeben wird. Im Phenylring substituierte 5-Phenyl-1,3-thiazin-Derivate mit herbizider, akarizider und insektizider Wirkung sind in WO 94/14 785 beschrieben.

Die akarizide und insektizide Wirksamkeit und/oder Wirkungsbreite, und die Pflanzenverträglichkeit dieser Verbindungen, insbesondere gegenüber Kulturpflanzen, ist jedoch nicht immer ausreichend.

Es wurden nun neue Verbindungen der Formel (I)

20 gefunden,

in welcher

- X für Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,
- Y für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy,
  Cyano oder Nitro steht,

- Z für Halogen, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Hydroxy, Cyano, Nitro oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenoxy, Phenylthio, 5- bis 6-gliedriges Hetaryloxy, 5- bis 6-gliedriges Hetarylthio, Phenylalkyloxy oder Phenylalkylthio steht oder
- Y und Z gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten und gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenen Cyclus stehen, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat,

Het für eine der Gruppen

worin

10

15

- A für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Alkylthioalkyl, für jeweils gesättigtes oder ungesättigtes und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,
- B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht, oder

- A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten, gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen.
- D für Wasserstoff oder für einen gegebenenfalls substituierten Rest aus der Reihe Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gesättigtes oder ungesättigtes Cycloalkyl, gesättigtes oder ungesättigtes Heterocyclyl, Arylalkyl, Aryl, Hetarylalkyl oder Hetaryl steht oder
- A und D gemeinsam mit den Atomen an die sie gebunden sind für einen jeweils gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,
  - G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

$$\mathbb{R}^{1}$$
 (b),  $\mathbb{R}^{2}$  (c),  $\mathbb{R}^{3}$  (d),  $\mathbb{R}^{5}$  (e),  $\mathbb{R}^{5}$  (e),  $\mathbb{R}^{7}$  (g),

steht,

15 worin

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht,
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,
- für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Alkoxy substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 5 -

substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht,

R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl steht,

5

10

15

20

R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio oder Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem N-Atom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls Sauerstoff oder Schwefel enthaltenden gegebenenfalls substituierten Cyclus bilden.

Die Verbindungen der Formel (I) können, auch in Abhängigkeit von der Art der Substituenten, als geometrische und/oder optische Isomere oder Isomerengemische, in unterschiedlicher Zusammensetzung vorliegen, die gegebenenfalls in üblicher Art und Weise getrennt werden können. Sowohl die reinen Isomeren als auch die Isomerengemische, deren Herstellung und Verwendung sowie diese enthaltende Mittel sind Gegenstand der vorliegenden Erfindung Im folgenden wird der Einfachheit halber jedoch stets von Verbindungen der Formel (I) gesprochen, obwohl sowohl die reinen Verbindungen als gegebenenfalls auch Gemische mit unterschiedlichen Anteilen an isomeren Verbindungen gemeint sind.

Unter Einbeziehung der Bedeutungen (1) bis (5) der Gruppe Het ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-1) bis (I-5):

worin

5

A, B, D, G, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-1-a) bis (I-1-g), wenn Het für die Gruppe (1) steht,

(I-1-d):

R3-SO2-O

(I-1-f):

(I-1-e):

5 (I-1-g):

worin

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-2-a) bis (I-2-g), wenn Het für die Gruppe (2) steht,

(I-2-a):

(I-2-c):

5 (I-2-e):

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(I-2-g):

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\$$

worin

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebene Bedeutung haben.

(I-2-b):

$$R^1$$
 $A$ 
 $O$ 
 $X$ 
 $Z$ 
 $Y$ 

(I-2-d):

(I-2-f):

$$\begin{array}{c|c}
A & O-E \\
\hline
A & X \\
\hline
O & Z
\end{array}$$

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-3-a) bis (I-3-g), wenn Het für die Gruppe (3) steht,

(I-3-a):

5

(I-3-b):

$$R^1$$
 $A$ 
 $O$ 
 $X$ 
 $Y$ 
 $O$ 
 $Y$ 

(I-3-c):

$$\begin{array}{c|c}
L \\
\parallel \\
O - C - M - R^2 \\
X \\
O Z
\end{array}$$

(I-3-d):

(I-3-e):

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(I-3-f):

10 (**I-3-g**):

$$\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
O-C-N & R^7 \\
X & Y
\end{array}$$

- 10 -

worin

5

10

15

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutung besitzen.

Die Verbindungen der Formel (I-4) können in Abhängigkeit von der Stellung des Substituenten G in den zwei isomeren Formen der Formeln (I-4)<sub>a</sub> und (I-4)<sub>b</sub> vorliegen,

was durch die gestrichelte Linie in der Formel (I-4) zum Ausdruck gebracht werden soll.

Die Verbindungen der Formeln (I-4)<sub>a</sub> und (I-4)<sub>b</sub> können sowohl als Gemische als auch in Form ihrer reinen Isomeren vorliegen. Gemische der Verbindungen der Formeln (I-4)<sub>a</sub> und (I-4)<sub>b</sub> lassen sich gegebenenfalls in an sich bekannter Weise durch physikalische Methoden trennen, beispielsweise durch chromatographische Methoden.

Aus Gründen der besseren Übersichtlichkeit wird im folgenden jeweils nur eines der möglichen Isomeren aufgeführt. Das schließt nicht aus, daß die Verbindungen gegebenenfalls in Form der Isomerengemische oder in der jeweils anderen isomeren Form vorliegen können.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-4-a) bis (I-4-g), wenn Het für die Gruppe (4) steht,

## (I-4-c):

# 5 (I-4-e):

# (I-4-g):

## worin

# (I-4-d):

## (I-4-f):

A, D, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-5-a) bis (I-5-g), wenn Het für die Gruppe (5) steht,

(I-5-a):

5

(I-5-b):

(I-5-c):

$$\begin{array}{c}
A \\
> N \\
S \\
> O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
X \\
X \\
Z
\end{array}$$

(I-5-d):

10 (I-5-e):

(I-5-f):

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 13 -

(I-5-g):

worin

A, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen Verbindungen der Formel (I) nach einem der im folgenden beschriebenen Verfahren erhält:

### (A) Man erhält Verbindungen der Formel (I-1-a)

10 in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

wenn man

Verbindungen der Formel (II)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

und

5  $R^8$  für Alkyl (bevorzugt  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl) steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(B) Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (I-2-a)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (III)

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 15 -

$$A \longrightarrow CO_2R^8$$

$$X \longrightarrow X$$

$$Z \longrightarrow Y$$
(IIII)

in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(C) Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (I-3-a)

$$\begin{array}{c|cccc}
A & HO & X \\
\hline
S & & & & & & & \\
\hline
O & & Z & & & & & \\
\end{array}$$
(I-3-a)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (IV)

in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl (bevorzugt  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl) oder Alkoxy (bevorzugt  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Säure intramolekular cyclisiert.

(D) Weiterhin wurde gefunden, daß man die Verbindungen der Formel (I-4-a)

$$D \xrightarrow{O} X \longrightarrow Y \qquad (I-4-a)$$

in welcher

A, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (V)

in welcher

A und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

oder deren Silylenolether der Formel (Va)

$$\begin{array}{c|c}
D-C=CH-A \\
\hline
O \\
Si \\
R^{8'}
\end{array}$$
(Va)

10

15

in welcher

A und D die oben genannte Bedeutung haben und

R8' für Alkyl (bevorzugt Methyl) steht,

mit Verbindungen der Formel (VI)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (vorzugsweise für Chlor oder Brom) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

(E) Weiterhin wurde gefunden, daß man die Verbindungen der Formel (I-5-a)

$$A \xrightarrow{N} O X$$

$$S \xrightarrow{O} Y$$

$$(I-5-a)$$

in welcher

A, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man Verbindungen der Formel (VII)

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 18 -

in welcher

A die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Verbindungen der Formel (VI)

in welcher

5

15

Hal, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

- 10 Außerdem wurde gefunden,
  - (F) daß man die Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-b) bis (I-5-b), in welchen A, B, D, R<sup>1</sup>, X, Y und Z die oben angebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-5-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,
  - a) mit Säurehalogeniden der Formel (VIII)

$$Hal \bigvee_{O} R^{1}$$
 (VIII)

in welcher

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 19 -

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht

oder

B) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IX)

 $R^{1}-CO-O-CO-R^{1}$  (IX)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt;

- 10 (G) daß man die Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-c) bis (I-5-c), in welchen A, B, D, R<sup>2</sup>, M, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und L für Sauerstoff steht, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-5-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils
- mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethioestern der Formel (X)

$$R^2$$
-M-CO-Cl (X)

in welcher

R<sup>2</sup> und M die oben angegebenen Bedeutungen haben,

- gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt;
  - (H) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-c) bis (I-5-c), in welchen A, B, D, R<sup>2</sup>, M, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen

haben und L für Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-5-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

α) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern
 der Formel (XI)

$$CI \longrightarrow M-R^2$$
 (XI)

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt

oder

10

β) mit Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Verbindungen der Formel
 (XII)

$$R^2$$
-Hal (XII)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Chlor, Brom oder Iod steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt,

20 (I) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-d) bis (I-5-d), in welchen A, B, D, R<sup>3</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a)

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 21 -

bis (I-5-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Sulfonsäurechloriden der Formel (XIII)

$$R^3$$
-SO<sub>2</sub>-Cl (XIII)

5 in welcher

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(J) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-e) bis (I-5-e), in welchen A, B, D, L, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-4-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Phosphorverbindungen der Formel (XIV)

in welcher

15

20

L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(K) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-f) bis (I-5-f), in welchen A, B, D, E, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen

haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XV) oder (XVI)

5

$$Me(OR^{10})_t$$
 (XV)  $R^{10}$   $R^{11}$  (XVI)

in welchen

Me für ein ein- oder zweiwertiges Metall (bevorzugt ein Alkali- oder Erdalkalimetall wie Lithium, Natrium, Kalium, Magnesium oder Calcium),

10 t für die Zahl 1 oder 2 und

 $R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{12}$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl (bevorzugt  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl) stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt,

- (L) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-g) bis (I-5-g), in welchen A, B, D, L, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-5-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils
  - α) mit Isocyanaten oder Isothiocyanaten der Formel (XVII)

 $R^6$ -N=C=L · (XVII)

in welcher

R<sup>6</sup> und L die oben angegebenen Bedeutungen haben,

- 23 -

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt oder

mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel
 (XVIII)

 $R^{6} \qquad CI \qquad (XVIII)$ 

in welcher

15

25

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

Weiterhin wurde gefunden, daß die neuen Verbindungen der Formel (I) eine sehr gute Wirksamkeit als Schädlingsbekämpfungsmittel, vorzugsweise als Insektizide, Akarizide und Herbizide aufweisen und darüber hinaus sehr gut pflanzenverträglich, insbesondere gegenüber Kulturpflanzen, sind

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugte Substituenten bzw. Bereiche der in der oben und nachstehend erwähnten Formeln aufgeführten Reste werden im folgenden erlautert:

- X steht bevorzugt für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro,
- 20 Y steht bevorzugt für Wasserstoff, Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro,
  - Z steht bevorzugt für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Hydroxy, Cyano, Nitro oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenoxy,

10

15

Phenylthio, Thiazolyloxy, Pyridinyloxy, Pyrimidyloxy, Pyrazolyloxy, Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyloxy oder Phenyl- $C_1$ - $C_7$ -alkylthio oder

Y und Z stehen bevorzugt gemeinsam für ein gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl substituiertes  $C_3$ - $C_4$ -Alkandiyl oder  $C_3$ - $C_4$ -Alkendiyl, in welchen gegebenenfalls ein bis drei Glieder durch Sauerstoff, Schwefel, Stickstoff oder eine Carbonylgruppe unabhängig voneinander ersetzt sein können, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat.

Het steht bevorzugt für eine der Gruppen

A
B
N
O
G
(2),

A
$$O = G$$
(2),

A
 $O = G$ 
(3),

A
 $O = G$ 
(4),

 $O = G$ 
(5)

steht bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Naphthyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Naphthyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl mit

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 25 -

5 oder 6 Ringatomen und ein bis drei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff.

- B steht bevorzugt für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder
- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, stehen bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkenyl, worin gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, Halogen oder Phenyl substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen bevorzugt für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- und/oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl-, oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithioyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis achtgliedrigen Ring bildet oder
  - A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind stehen bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- steht bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Hetaryl mit 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff,

Schwefel und Stickstoff, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl mit 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff oder

A und D stehen gemeinsam bevorzugt für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe, in welchen jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche jeweils gegebenenfalls substituiert sind durch Halogen oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder durch eine weitere, einen ankondensierten Ring bildende C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe, in welchen gegebenenfalls jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiert sind, oder

A und D stehen gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiylgruppe, worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen

enthalten ist.

G steht bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

in welchen

WO 97/01535

10

15

20

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- 5 L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
  - M für Sauerstoff oder Schwefel steht.
  - steht bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff,

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

15

20

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff.

steht bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>
C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

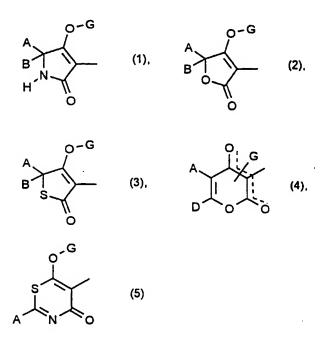
- R<sup>3</sup> steht bevorzugt für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen unabhängig voneinander bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.
- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cyclo-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

15

20

- R<sup>13</sup> steht bevorzugt für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist, oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy.
- R<sup>14</sup> steht bevorzugt für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder
- 10 R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> stehen gemeinsam bevorzugt für C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl.
  - $R^{15}$  und  $R^{16}$  sind gleich oder verschieden und stehen bevorzugt für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder
  - R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> stehen gemeinsam bevorzugt für einen C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiylrest, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder durch gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist.
    - R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> stehen unabhängig voneinander bevorzugt für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder
    - R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> stehen gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in dem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- 25 R<sup>19</sup> und R<sup>20</sup> stehen unabhängig voneinander bevorzugt für C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylamino, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Alkenylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-alkyl)amino oder Di-(C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-alkenyl)amino.
  - X steht besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro,

- Y steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro,
- steht besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Hydroxy, Cyano, Nitro oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Haloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Haloalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenoxy oder Benzyloxy, oder
- Y und Z stehen besonders bevorzugt für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl, in welchem gegebenenfalls ein oder zwei nicht direkt benachbarte Glieder durch Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff unabhängig voneinander ersetzt sein können, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat.
- 15 Het steht besonders bevorzugt für eine der Gruppen



A steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-

 $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Imidazolyl, Triazolyl, Pyrazolyl, Indolyl, Thiazolyl, Thienyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl.

- B steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder
- 10 A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, stehen besonders bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder

5

20

25

- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen besonders bevorzugt für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithiol-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Ring bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen besonders bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Fluor, Chlor oder Brom substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- D steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch

  Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-

10

15

Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Imidazolyl, Pyridyl, Thiazolyl, Pyrazolyl, Pyrimidyl, Pyrrolyl, Thienyl, Triazolyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder

A und D stehen gemeinsam <u>besonders bevorzugt</u> für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe, worin jeweils gegebenenfalls ein Kohlenstoffatom durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls substituiert sind durch Fluor, Chlor oder durch jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder

worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen:

 $C \stackrel{\mathsf{OR}^{15}}{\mathsf{OR}^{16}}$  oder  $C \stackrel{\mathsf{SR}^{15}}{\mathsf{SR}^{16}}$ 

enthalten ist;

G steht besonders bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

in welchen

20

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 33 -

E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht.
- steht besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-thio oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Amino oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl.

steht besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

- R<sup>3</sup> steht besonders bevorzugt für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.
- 10 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen unabhängig voneinander besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.
- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- 25 R<sup>13</sup> steht besonders bevorzugt für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Fluor, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyloxy.

- $R^{14}$ steht besonders bevorzugt für Wasserstoff oder C1-C6-alkyl oder
- $R^{13}$  und  $R^{14}$  stehen gemeinsam besonders bevorzugt für  $C_4$ - $C_6$ -Alkandiyl.
- $R^{15}$  und  $R^{16}$  sind gleich oder verschieden und stehen besonders bevorzugt für  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkyl oder
- ${\bf R}^{15}$  und  ${\bf R}^{16}$  stehen zusammen besonders bevorzugt für einen  ${\bf C_2}{\bf -C_3}{\bf -Alkandiylrest}$ , 5 der gegebenenfalls durch C1-C4-Alkyl oder durch gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist.
- steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, X 10 Propyl, Butyl, iso-Butyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy, Cyano oder Nitro,
  - Y steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Butyl, iso-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy, Cyano oder Nitro,
  - Z steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, iso-Butyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy, Cyano oder Nitro, oder
  - Y und Z stehen ganz besonders bevorzugt für gegebenenfalls durch Fluor. Chlor. Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy oder Trifluormethyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl, in welchem gegebenenfalls zwei nicht direkt benachbarte Glieder durch Sauerstoff ersetzt sind, wobei X eine der oben genannten Bedeutungen hat.
  - Het steht ganz besonders bevorzugt für eine der Gruppen

.20

25

10

15

20

A
B
$$\begin{array}{c}
A \\
B \\
N
\end{array}$$
 $\begin{array}{c}
A \\
O \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
A \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
O \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
G \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
O \\
O \\
O
\end{array}$ 
 $\begin{array}{c}
O$ 

A steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Pyridyl oder Benzyl.

B steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyl oder

A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, stehen ganz besonders bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Ppropyl, Butyl, iso-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Butoxy, iso-Butoxy, sek.-Butoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen ganz besonders bevorzugt für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welches durch eine gegebenenfalls ein Sauerstoff- oder Schwefelatom enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- oder sechsgliedrigen Ring bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen ganz besonders bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- D steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Thienyl oder Benzyl,

oder

25

5

10

- A und D stehen gemeinsam ganz besonders bevorzugt für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyloder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Fluor, Chlor oder durch jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy substituiert sind.
- G steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

10

15

20

in welchen

E für ein Metallionaquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L für Sauerstoff oder Schwefel steht und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht.

R<sup>1</sup> steht ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy oder iso-Propoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind.

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylsulfonyl oder Ethylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Benzyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl oder Pyridyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder

15

20

25

30

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl oder Ethyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl.

steht ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder

Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl oder Methoxy substituiertes  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl,

oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

R<sup>3</sup> steht ganz besonders bevorzugt für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Butyl, tert.-Butyl, oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen unabhängig voneinander ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Methyl oder Ethyl substituierten C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

**WO** 97/01535

10

Die oben aufgeführten allgemeinen oder in Vorzugsbereichen aufgeführten Restedefinitionen bzw. Erläuterungen können untereinander, also auch zwischen den jeweiligen Bereichen und Vorzugsbereichen beliebig kombiniert werden. Sie gelten für die Endprodukte sowie für die Vor- und Zwischenprodukte entsprechend.

5 Erfindungsgemäß <u>bevorzugt</u> werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als bevorzugt (vorzugsweise) aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Erfindungsgemäß <u>besonders bevorzugt</u> werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als besonders bevorzugt aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Erfindungsgemäß ganz besonders bevorzugt werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als ganz besonders bevorzugt aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Gesättigte oder ungesättigte Kohlenwasserstoffreste wie Alkyl oder Alkenyl können, auch in Verbindung mit Heteroatomen, wie z.B. in Alkoxy, soweit möglich, jeweils geradkettig oder verzweigt sein.

Gegebenenfalls substituierte Reste können einfach oder mehrfach substituiert sein, wobei bei Mehrfachsubstitutionen die Substituenten gleich oder verschieden sein können.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-1-a) genannt:

<u>Tabelle 1</u>  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ;  $Z = CH_3$ 

A	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

# Fortsetzung Tabelle 1:

_		
A	В	
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
_	CH <sub>3</sub>	
	CH <sub>3</sub>	
	CH₃	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S	G-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-CH <sub>2</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	

#### Fortsetzung Tabelle 1:

WO 97/01535

A	В
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHiO-	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(Cl	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-CH <sub>2</sub> -(CHC	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-CH <sub>2</sub> -CH-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —CH— CH <sub>2</sub> ——
—сн <sub>2</sub> —сн——(сн <sub>2</sub>	CH—(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —

Tabelle 2: A und B haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 1 mit  $X = CH_3$ ; Y = C1;  $Z = CH_3$ 

Tabelle 3: A und B haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 1 mit X = C1; Y = C1; Z = C1

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-2-a) genannt:

Tabelle 4  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ;  $Z = CH_3$ 

Α	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

PCT/EP96/02606

## Fortsetzung Tabelle 4:

WO 97/01535

A	В
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
Δ_	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>
<u></u>	CH <sub>3</sub>
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -

#### Fortsetzung Tabelle 4:

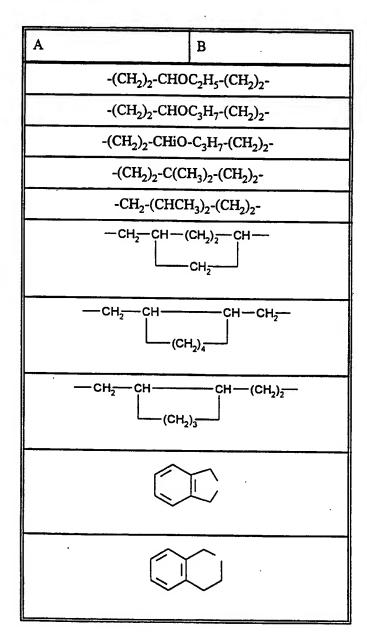


Tabelle 5: A und B haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 4 mit  $X = CH_3$ ; Y = Cl;  $Z = CH_3$ 

Tabelle 6: A und B haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 4 mit X = CI; Y = CI; Z = CI

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-3-a) genannt:

Tabelle 7  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ;  $Z = CH_3$ 

A	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C₃H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C₄H <sub>9</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

## Fortsetzung Tabelle 7:

A	В
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
Δ_	CH <sub>3</sub>
	CH₃
<u></u>	CH <sub>3</sub>
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -

### Fortsetzung Tabelle 7:

WO 97/01535

	,
A	В
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHiO	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(C	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-CH <sub>2</sub> -(CHCI	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
—СН <sub>2</sub> —СН—(	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —CH— -CH <sub>2</sub> —
—cH₂—cH-—    (CH	
—сн <sub>2</sub> —сн——(сн <sub>2</sub>	CH — (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —

Tabelle 8: A und B haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 7 mit  $X = CH_3$ ; Y = Cl;  $Z = CH_3$ 

Tabelle 9: A und B haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 7 mit X = Cl; Y = Cl; Z = Cl

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-4-a) genannt:

Tabelle 10  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ;  $Z = CH_3$ 

A	D
Н	CH <sub>3</sub>
. Н	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
Н	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Cl
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CHCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
Н	CH=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
CH₃	——————F
CH <sub>3</sub>	cı
CH <sub>3</sub>	F F

## Fortsetzung Tabelle 10:

A	D
CH <sub>3</sub>	CI CI
CH <sub>3</sub>	————OCF <sub>3</sub>
	CH₃
Н .	
CH <sub>3</sub>	√ <sub>s</sub> >
CH₃	
CH₃	
CH <sub>3</sub>	

# Fortsetzung Tabelle 10:

A	D
Н	CH <sub>3</sub> N CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	C <sub>5</sub> H <sub>9</sub>
CH <sub>3</sub>	C₃H₅
Н	C₃H₄Cl
(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	
(CF	I <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>
C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C	OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>

Tabelle 11: A und D haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 10 mit  $X = CH_3$ ; Y = Cl;  $Z = CH_3$ 

Tabelle 12: A und D haben die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 10 mit X = Cl; Y = Cl; Z = Cl

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-5-a) genannt:

Tabelle 13  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ;  $Z = CH_3$ 

$$A \xrightarrow{\mathsf{OH}} Z$$

$$X \xrightarrow{\mathsf{OH}} X$$

Α
CH <sub>3</sub>
CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
— <b>—</b> F
F
F

Tabelle 14: A hat die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 13 mit

 $X = CH_3$ ; Y = Cl;  $Z = CH_3$ 

Tabelle 15: A hat die gleiche Bedeutung wie in Tabelle 13 mit

X = Cl; Y = Cl; Z = Cl

Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-[(4,5-Dichlor-2-methyl)-phenylacetyl]-1-amino-4-ethyl-cyclohexan-carbonsäureethylester als Ausgangsstoff, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

$$C_2H_5$$
 $C_2H_5$ 
 $C$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (B) O-[(2,5-Dichlor-4-methyl)-phenylacetyl]-hydroxyessigsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (C) 2-[(2-Chlor-4,5-dimethyl)-phenyl]-4-(4-methoxy)-benzylmercapto-4-methyl-3-oxo-valeriansäure-ethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man beispielsweise gemäß Verfahren (D) (Chlorcarbonyl)-2-[(4,5-Dichlor-2-methyl)-phenyl]-keten und Aceton als Ausgangsverbindungen, so kann

der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das folgende Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man beispielsweise gemäß Verfahren (E) (Chlorcarbonyl)-2-[(2,4,5-Trimethyl)-phenyl]-keten und Thiobenzamid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das folgende Reaktionsschema wiedergegeben werden:

5

10

15

$$H_3C$$
 $CH_3$ 
 $COCI$ 
 $CH_3$ 
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (Fα) 3-[(2,5-Dichlor-4-methyl)-phenyl]-5,5-dimethyl-pyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (F) (Variante ß) 3-[(2,4,5-Trichlor)-phenyl]-4-hydroxy-5-phenyl- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Acetanhydrid als Ausgangsverbindun-

gen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (G) 8-[(2,4-Dichlor-5-methyl)-phenyl]-5,5-pentamethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

5

10

15

$$CI \longrightarrow CH_3 \longrightarrow CH_3 \longrightarrow C_2H_5 \longrightarrow C_2H_5 -O-(CH_2)_2-O-C-O \longrightarrow CH_3$$

$$O - C_2H_5 \longrightarrow C_2H_5 \longrightarrow C_2H_5 \longrightarrow CH_3$$

$$O - C_2H_5 \longrightarrow C_2H_5 \longrightarrow CH_3$$

Verwendet man gemäß Verfahren (H), (Variante α) 3-[(2-Brom-4,5-dimethyl)-phenyl]-4-hydroxy-6-(3-pyridyl)-pyron und Chlormonothioameisensäuremethylester als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf folgendermaßen wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (H), (Variante ß) 5-[(5-Chlor-2-fluor-4-methyl)-phenyl]-6-hydroxy-2-(4-chlorphenyl)-thiazin-4-on, Schwefelkohlenstoff und Me-

WO 97/01535

5

10

15

- 57 -

thyliodid als Ausgangskomponenten, so kann der Reaktionsverlauf wie folgt wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (I) 2-[(2,4,5-Trimethyl)-phenyl]-5,5[-(3-methyl)-pentamethylen]-pyrrolidin-2,4-dion und Methansulfonsäurechlorid als Ausgangs-produkt, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (J) 2-[(2-Chlor-4,5-dimethyl)-phenyl]-4-hydroxy-5-methyl-6-(2-pyridyl)-pyron und Methanthio-phosphonsäurechlorid-(2,2,2-trifluor-ethylester) als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (K) 3-[(2,4,5-Trichlor)-phenyl]-5-cyclopropyl-5-methyl-pyrrolidin-2,4-dion und NaOH als Komponenten, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

10

Na(+)

Verwendet man gemäß Verfahren (L) (Variante  $\alpha$ ) 3-[(2-Chlor-4-brom-5-methyl)-phenyl]-4-hydroxy-5,5-tetramethylen- $\Delta^3$ -dihydro-furan-2-on und Ethylisocyanat als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (L) (Variante ß) 3-[(2-Chlor-4,5-dimethyl)-phenyl]-5-methyl-pyrrolidin-2,4-dion und Dimethylcarbamidsäurechlorid als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:

$$H_3C$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Die beim erfindungsgemäßen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

in welcher

5 A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutungen haben,

sind neu.

Man erhält die Acylaminosäureester der Formel (II) beispielsweise, wenn man Aminosäurederivate der Formel (XIX)

$$\begin{array}{c}
A \\
B \\
NH_2
\end{array}$$
(XIX)

10 in welcher

A, B und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XX)

in welcher

15 X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

acyliert (Chem. Reviews <u>52</u>, 237-416 (1953); Bhattacharya, Indian J. Chem. <u>6</u>, 341-5, 1968)

oder wenn man Acylaminosäuren der Formel (XXI)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968)).

Die Verbindungen der Formel (XXI)

$$\begin{array}{c|c} A & CO_2H & X \\ H & N & \end{array}$$

10

15

5

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXI), wenn man Aminosäuren der Formel (XXII)

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 61 -

in welcher

A und B die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XX)

in welcher

5

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

nach Schotten-Baumann acyliert (Organikum, VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 505).

Die Verbindungen der Formel (XX) sind teilweise neu und lassen sich nach bekannten Verfahren herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XX) beispielsweise, indem man substituierte Phenylessigsäuren der Formel (XXIII)

 $Y \longrightarrow CO_2H$  (XXIII)

in welcher

15

10

20

### X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Halogenierungsmitteln (z.B. Thionylchlorid, Thionylbromid, Oxalylchlorid, Phosgen, Phosphortrichlorid, Phosphortribromid oder Phosphorpentachlorid) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (z.B. gegebenenfalls chlorierten aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffen wie Toluol oder Methylenchlorid) bei Temperaturen von -20°C bis 150°C, bevorzugt von -10°C bis 100°C, umsetzt.

Die Verbindungen der Formel (XXIII) sind teilweise neu, sie lassen sich nach literaturbekannten Verfahren herstellen (Organikum 15. Auflage, S. 533, VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977). Man erhält die Verbindungen der Formel (XXIII) beispielsweise, indem man substituierte Phenylessigsäureester der Formel (XXIV)

$$\begin{array}{c} X \\ Y \longrightarrow \\ Z \end{array} \qquad CO_2R^8 \end{array} \tag{XXIV}$$

in welcher

15 X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

in Gegenwart einer Säure (z.B. einer anorganischen Säure wie Chlorwasserstoffsäure) oder einer Base (z.B. eines Alkalihydroxids wie Natrium- oder Kaliumhydroxid) und gegebenenfalls eines Verdünnungsmittels (z.B. eines wässrigen Alkohols wie Methanol oder Ethanol) bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C, bevorzugt zwischen 20°C und 100°C, hydrolysiert.

Die Verbindungen der Formel (XXIV) sind teilweise neu, sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Verfahren herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXIV) beispielsweise, indem man substituierte 1,1,1-Trichlor-2-phenylethane der Formel (XXV)

$$Y \longrightarrow X$$
 (XXV)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben,

zunächst mit Alkoholaten (z.B. Alkalimetallalkoholaten wie Natriummethylat oder Natriumethylat) in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (z.B. dem vom Alkoholat abgeleiteten Alkohol) bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C, bevorzugt zwischen 20°C und 120°C, und anschließend mit einer Säure (bevorzugt eine anorganische Säure wie z.B. Schwefelsäure) bei Temperaturen zwischen -20°C und 150°C, bevorzugt 0°C und 100°C, umsetzt (vgl. DE 3 314 249).

Die Verbindungen der Formel (XXV) sind teilweise neu, sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Verfahren herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXV) beispielsweise, wenn man Aniline der Formel (XXVI)

$$Y \xrightarrow{X} NH_2 \qquad (XXVI)$$

15 in welcher

X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben,

in Gegenwart eines Alkylnitrits der Formel (XXVII)

in welcher

15

20

R<sup>21</sup> für Alkyl, bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,

in Gegenwart von Kupfer(II)-chlorid und gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (z.B. eines aliphatischen Nitrils wie Acetonitril) bei einer Temperatur von -20°C bis 80°C, bevorzugt 0°C bis 60°C, mit Vinylidenchlorid (CH<sub>2</sub>=CCl<sub>2</sub>) umsetzt.

Die Verbindungen der Formel (XXVI) und (XXVII) sind bekannte Verbindungen der Organischen Chemie. Kupfer(II)-chlorid und Vinylidenchlorid sind lange bekannt und käuflich.

Die Verbindungen der Formel (XIX) und (XXII) sind teilweise bekannt und/oder lassen sich nach bekannten Verfahren darstellen (siehe z.B. Compagnon, Miocque Ann. Chim. (Paris) [14] 5, S. 11-22, 23-27 (1970)).

Die substituierten cyclischen Aminocarbonsäuren der Formel (XXIIa), in der A und B einen Ring bilden, sind im allgemeinen nach der Bucherer-Bergs-Synthese oder nach der Strecker-Synthese erhältlich und fallen dabei jeweils in unterschiedlichen Isomerenformen an. So erhält man nach den Bedingungen der Bucherer-Bergs-Synthese vorwiegend die Isomeren (im folgenden der Einfachheit halber als β bezeichnet), in welchen die Reste R und die Carboxylgruppe äquatorial stehen, während nach den Bedingungen der Strecker-Synthese vorwiegend die Isomeren (im folgenden der Einfachheit halber als α bezeichnet) anfallen, bei denen die Aminogruppe und die Reste R äquatorial stehen.

Bucherer-Bergs-Synthese (β-Isomeres)

Strecker-Synthese ( $\alpha$ -Isomeres)

(L. Munday, J. Chem. Soc. 4372 (1961); J.T. Eward, C. Jitrangeri, Can. J. Chem. 53, 3339 (1975).

Weiterhin lassen sich die bei dem obigen Verfahren (A) verwendeten Ausgangsstoffe der Formel (II)

in welcher

5 A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

herstellen, wenn man Aminonitrile der Formel (XXVIII)

$$H - N C \equiv N$$
(XXVIII)

in welcher

A und B die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XX)

in welcher

X, Y, Z und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben,

zu Verbindungen der Formel (XXIX)

$$Y \xrightarrow{Z} O \xrightarrow{H} C \equiv N$$

$$(XXXIX)$$

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

umsetzt,

5 und diese anschließend einer sauren Alkoholyse unterwirft.

Die Verbindungen der Formel (XXIX) sind ebenfalls neu.

Die bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (B) als Ausgangstoffe benötigten Verbindungen der Formel (III)

$$A \longrightarrow CO_2R^8$$

$$X \longrightarrow Y$$

$$(III)$$

10 in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (III) beispielsweise, wenn man

2-Hydroxycarbonsäureester der Formel (XXX)

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 67 -

$$\begin{array}{c}
A \\
B
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CO_2R^8 \\
OH
\end{array}$$
(XXXX)

in welcher

A, B und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XX)

Y—X (XX)

in welcher

5

X, Y, Z und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben, acyliert (Chem. Reviews <u>52</u>, 237-416 (1953)).

Weiterhin erhält man Verbindungen der Formel (III), wenn man

10 substituierte Phenylessigsäuren der Formel (XXIII)

$$Y \longrightarrow X$$
  $CO_2H$  (XXIII)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit  $\alpha$ -Halogencarbonsäureestern der Formel (XXXI)

in welcher

A, B und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

### 5. alkyliert.

Die Verbindungen der Formel (XXXI) sind käuflich.

Die bei dem obigen Verfahren (C) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (IV)

#### 10 in welcher

A, B, W, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, sind neu.

Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (IV) beispielsweise, wenn man

substituierte Phenylessigsäureester der Formel (XXIV)

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 69 -

$$Y - \sum_{Z}^{X} CO_{2}R^{8}$$
(XXIV)

in welcher

X, Y, R<sup>8</sup> und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit 2-Benzylthio-carbonsäurehalogeniden der Formel (XXXII)

in welcher

5

10

15

A, B und W die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

in Gegenwart von starken Basen acyliert (siehe z.B. M.S. Chambers, E.J. Thomas, D.J. Williams, J. Chem. Soc. Chem. Commun., (1987), 1228).

Die Benzylthio-carbonsäurehalogenide der Formel (XXXII) sind teilweise bekannt und/oder lassen sich nach bekannten Verfahren herstellen (J. Antibiotics (1983), 26, 1589).

Die beim Verfahren (D) als Ausgangsstoffe benötigten Halogencarbonylketene der Formel (VI) sind neu. Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen (vgl. beispielsweise Org. Prep. Proced. Int., 7, (4), 155-158, 1975 und DE 1 945 703). Man erhält die Verbindungen der Formel (VI)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und.

Hal für Chlor oder Brom steht,

#### 5 wenn man

substituierte Phenylmalonsäuren der Formel (XXXIII)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Säurehalogeniden, wie beispielsweise Thionylchlorid, Phosphor(V)chlorid, Phosphor(III)chlorid, Oxalylchlorid, Phosgen oder Thionylbromid gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, wie beispielsweise Diethylformamid, Methyl-Stearylformamid oder Triphenylphosphin und gegebenenfalls in Gegenwart von Basen wie z.B. Pyridin oder Triethylamin, bei einer Temperatur zwischen -20°C und 200°C, bevorzugt zwischen 0°C und 150°C, umsetzt.

Die substituierten Phenylmalonsäuren der Formel (XXXIII) sind neu. Sie lassen sich aber in einfacher Weise nach bekannten Verfahren herstellen (vgl. z.B. Organikum, VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 517 ff), z.B. aus substituierten Phenylmalonsäureestern der Formel (XXXIV)

$$Y - \underbrace{\begin{array}{c} X \\ CO_2R^8 \end{array}}_{Z} (XXXIV)$$

in welcher

X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

durch Verseifung erhalten.

Die für das erfindungsgemäße Verfahren (E) als Ausgangsstoffe benötigten Carbonylverbindungen der Formel (V) oder deren Silylenolether der Formel (Va)

in welchen

A, D und R8' die oben angegebenen Bedeutungen haben.

sind käufliche, allgemeine bekannte oder nach bekannten Verfahren zugängliche Verbindungen.

Die Herstellung der zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) als Ausgangsstoffe benötigten Ketensäurechloride der Formel (VI) wurden bereits beim erfindungsgemäßen Verfahren (D) beschrieben. Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) benötigten Thioamide der Formel (VII)

$$C-A$$
 (VII)

in welcher

15

A die oben angegebene Bedeutung hat,

sind allgemein in der Organischen Chemie bekannte Verbindungen.

Die Malonsäureester der Formel (XXXIV)

$$Y \xrightarrow{X} CO_2 R^8$$

$$CO_2 R^8$$
(XXXIV)

in welcher

10

15

20

25

5 R<sup>8</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu und lassen sich nach allgemein bekannten Methoden der Organischen Chemie darstellen (vgl. z.B. Tetrahedron Lett. 27, 2763 (1986) und Organikum VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 587 ff.).

Die zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (F), (G), (H), (I), (J), (K) und (L) außerdem als Ausgangsstoffe benötigten Säurehalogenide der Formel (VIII), Carbonsäureanhydride der Formel (IX), Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethioester der Formel (X), Chlorameisensäureester oder Chlordithioameisensäureester der Formel (XI), Alkylhalogenide der Formel (XII), Sulfonsäurechloride der Formel (XIII), Phosphorverbindungen der Formel (XIV) und Metallhydroxide, Metallalkoxide oder Amine der Formel (XV) und (XVI) und Isocyanate der Formel (XVII) und Carbamidsäurechloride der Formel (XVIII) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen bzw. anorganischen Chemie.

Die Verbindungen der Formeln (V), (VII) bis (XVIII), (XIX), (XXII), (XXVIII), (XXXII), (XXXII), (XXXIII) und (XXXIV) sind darüber hinaus aus den eingangs zitierten Patentanmeldungen bekannt und/oder lassen sich nach den dort angegebenen Methoden herstellen.

Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (II), in welcher A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

10

15

25

30

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon, sowie Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und tert.-Butanol.

Als Base (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natriummethylat, Natriumethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponente der Formel (II) und die deprotonierende Base im allgemeinen in äquimolaren bis etwa doppeltäquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (B) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (III), in welcher A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

WO 97/01535

5

10

15

20

25

PCT/EP96/02606

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (B) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und tert.-Butanol eingesetzt werden.

Als Base (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natriummethylat, Natriumethylat und Kalium-tert-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (B) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) setzt man die Reaktionskomponenten der Formel (III) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine

PCT/EP96/02606 WO 97/01535

oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

- 75 -

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (IV) in welcher A, B, W, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, in Gegenwart einer Säure und gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels intramolekular cyclisiert.

5

10

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Chloroform, Ethylenchlorid, Chlorbenzol, Dichlorbenzol, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, iso-Propanol, Butanol, Isobutanol, tert.-Butanol eingesetzt werden.

Gegebenenfalls kann auch die eingesetzte Säure als Verdünnungsmittel dienen. 15

Als Säure können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen anorganischen und organischen Säuren eingesetzt werden, wie z.B. Halogenwasserstoffsäuren, Schwefelsäure, Alkyl-, Aryl- und Haloalkylsulfonsäuren, insbesondere werden halogenierte Alkylcarbonsäuren wie z.B. Trifluoressigsäure verwendet.

20 Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck 25 durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (IV) und die Säure z.B. in äguimolaren Mengen ein. Es ist jedoch gegebenenfalls auch möglich, die Säure in katalytischen Mengen einzusetzen.

25

30

Das erfindungsgemäße Verfahren (D) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Carbonylverbindungen der Formel (V) oder deren Silylenolether der Formel (Va) mit Ketensäurehalogeniden der Formel (VI) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (D) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie o-Dichlorbenzol, Tetralin, Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid oder N-Methyl-pyrrolidon.

Als Säureakzeptoren können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (D) alle üblichen Säureakzeptoren verwendet werden.

Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base oder N,N-Dimethyl-anilin.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemaßen Verfahrens (D) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Zweckmäßigerweise arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 220°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (D) wird vorzugsweise unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (D) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (V) und (VI) und gegebenenfalls den Säureakzeptor im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) zu verwenden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (E) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Thioamide der Formel (VII) mit Ketensäurehalogeniden der Formel (VI) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt. WO 97/01535

- 77 -

Als Verdünnungsmittel können bei der erfindungsgemäßen Verfahrensvariante (E) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie o-Dichlorbenzol, Tetralin, Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon.

5

15

20

25

30

Als Säureakzeptoren können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) alle üblichen Säureakzeptoren verwendet werden.

Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diaza-10 bicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecan (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Zweckmäßigerweise arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 20°C und 220°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (E) wird zweckmäßigerweise unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (VII) und (VI) und gegebenenfalls die Säureakzeptoren im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (Fa) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (VIII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Fα) alle gegenüber den Säurehalogeniden inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform,

10

Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Als Säurebindemittel kommen bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Fa) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

Die Reaktionstemperatur kann bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Fα) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Fa) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (VIII) im allgemeinen jeweils in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäurehalogenid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (FB) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IX) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Fß) vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen

kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen beim Verfahren (FB) vorzugsweise diejenigen Säurebindemittel in Frage, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen.

5

25

30

Die Reaktionstemperatur kann bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Fß) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Fß) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IX) im allgemeinen in jeweils angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Losungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (G) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit Chlorameisensaureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (X) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Säurebindemittel kommen bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (G) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBU, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkalimetalloxide, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

WO 97/01535

5

15

20

- 80 -

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (G) alle gegenüber den Chlorameisensäureestern bzw. Chlorameisensäurethiolestern inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüber hinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, außerdem Nitrile wie Acetonitril und auch stark polare Solventien, wie Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (G) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (G) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (G) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) und der entsprechende Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester der Formel (X) im allgemeinen jeweils in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Das erfindungsgemäße Verfahren (H) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit (Hα) Verbindungen der Formel (XI) in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels oder (Hβ) Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Alkylhalogeniden der Formel (XII) gegebenenfalls in Gegennwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (Hα) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) ca. 1 Mol Chlormonothioameisensäureester bzw. Chlor-

10

20

25

dithioameisensäureester der Formel (XI) bei 0 bis 120°C, vorzugsweise bei 20 bis 60°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Sulfone, Sulfoxide, aber auch Halogenalkane.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat das Enolatsalz der Verbindungen (I-1-a) bis (I-5-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin und Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren (Hβ) setzt man pro Mol Ausgangsverbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils die äquimolare Menge bzw. einen Überschuß Schwefelkohlenstoff zu. Man arbeitet hierbei vorzugsweise bei Temperaturen von 0 bis 50°C und insbesondere bei 20 bis 30°C.

Oft ist es zweckmäßig zunächst aus den Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) durch Zusatz einer Base (wie z.B. Kaliumtertiärbutylat oder Natriumhydrid) das entsprechende Salz herzustellen. Man setzt die Verbindungen (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils so lange mit Schwefelkohlenstoff um, bis die Bildung der Zwischenverbindung abgeschlossen ist, z.B. nach mehrstündigem Rühren bei Raumtemperatur.

Als Basen können beim Verfahren (Hβ) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetallhydride, Alkalimetall-

10

20

alkoholate, Alkali- oder Erdalkalimetallcarbonate oder -hydrogencarbonate oder Stickstoffbasen. Genannt seien beispielsweise Natriumhydrid, Natriummethanolat, Natriumhydroxid, Calciumhydroxid, Kaliumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Triethylamin, Dibenzylamin, Diisopropylamin, Pyridin, Chinolin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) und Diazabicycloundecen (DBU).

Als Verdünnungsmittel können bei diesem Verfahren alle üblichen Lösungsmittel verwendet werden.

Vorzugsweise sind verwendbar aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol oder Toluol, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol oder Ethylenglykol, Nitrile wie Acetonitril, Ether wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, Amide wie Dimethylformamid oder andere polare Lösungsmittel wie Dimethylsulfoxid oder Sulfolan.

Die weitere Umsetzung mit dem Alkylhalogenid der Formel (XII) erfolgt vorzugsweise bei 0 bis 70°C und insbesondere bei 20 bis 50°C. Hierbei wird mindestens die äquimolare Menge Alkylhalogenid eingesetzt.

15 Man arbeitet bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck, vorzugsweise bei Normaldruck.

Die Aufarbeitung erfolgt wiederum nach üblichen Methoden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (I) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit Sulfonsäurechloriden der Formel (XIII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (I) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (I-1-a bis I-5-a) ca. 1 Mol Sulfonsäurechlorid der Formel (XIII) bei -20 bis 150°C, vorzugsweise bei 0 bis 70°C um.

Das Verfahren (I) wird vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels durchgeführt.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Ketone, Carbonsäureester, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid.

- 83 -

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Methylenchlorid eingesetzt.

5

15

25

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindungen (I-1-a) bis (I-5-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin und Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (J) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit Phosphorverbindungen der Formel (XIV) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (J) setzt man zum Erhalt von Verbindungen der Formeln (I-1-e) bis (I-5-e) auf 1 Mol der Verbindungen (I-1-a) bis (I-5-a), 1 bis 2, vorzugsweise 1 bis 1,3 Mol der Phosphorverbindung der Formel (XIV) bei Temperaturen zwischen -40°C und 150°C, vorzugsweise zwischen -10 und 110°C um.

Das Verfahren (J) wird vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten, polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Carbonsäureester, halogenierte Kohlenwasserstoffe, Ketone, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide etc.

WO 97/01535

5

10

15

20

25

PCT/EP96/02606

Vorzugsweise werden Acetonitril, Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Methylenchlorid eingesetzt.

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage wie Hydroxide, Carbonate oder Amine. Beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin und Triethylamin aufgeführt.

Die Umsetzung kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden der Organischen Chemie. Die Endprodukte werden vorzugsweise durch Kristallisation, chromatographische Reinigung oder durch sogenanntes "Andestillieren", d.h. Entfernung der flüchtigen Bestandteile im Vakuum gereinigt.

Das Verfahren (K) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit Metallhydroxiden bzw. Metallalkoxiden der Formel (XV) oder Aminen der Formel (XVI), gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (K) vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (K) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (L) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) jeweils mit (L $\alpha$ ) Verbindungen der Formel (XVII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oder (L $\beta$ ) mit Verbindungen der Formel (XVIII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Bei Herstellungsverfahren (Lα) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) ca. 1 Mol Isocyanat der Formel (XVII) bei 0 bis 100°C, vorzugsweise bei 20 bis 50°C um.

15

Das Verfahren (L $\alpha$ ) wird vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage, wie aromatische Kohlenwasserstoffe, halogenierte Kohlenwasserstoffe, Ether, Amide, Nitrile, Sulfone oder Sulfoxide.

Gegebenenfalls können Katalysatoren zur Beschleunigung der Reaktion zugesetzt werden. Als Katalysatoren können sehr vorteilhaft zinnorganische Verbindungen, wie z.B. Dibutylzinndilaurat eingesetzt werden.

Es wird vorzugsweise bei Normaldruck gearbeitet.

Beim Herstellungsverfahren (Lβ) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-5-a) ca. 1 Mol Carbamidsäurechlorid der Formel (XVIII) bei 0 bis 150°C, vorzugsweise bei 20 bis 70°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Carbonsäureester, Nitrile, Ketone, Amide, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung (I-1-a) bis (I-5-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Triethylamin oder Pyridin genannt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

WO 97/01535

5

PCT/EP96/02606

Die Wirkstoffe eignen sich zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise Arthropoden und Nematoden, insbesondere Insekten und Spinnentieren, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana,
Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp.,
Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus differentialis, Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia. Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp.

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix. Pemphigus spp.,

Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp.

Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius,

Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

WO 97/01535

- 87 -

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Spodoptera exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

10

5

15

20

25

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Acanthoscelides obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varive stis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Antho nomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus. Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Cono derus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solsti tialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis. Ceratophyllus spp.. 30 Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp.,

10

15

25

30

Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe zeichnen sich durch eine hohe insektizide und akarizide Wirksamkeit aus.

Sie lassen sich mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von pflanzenschädigenden Insekten, wie beispielsweise gegen die Larven des Meerettichblattkäfers (Phaedon cochleariae) oder gegen die Larven der grunen Reiszikade (Nephotettix cincticeps) oder gegen die Raupen der Kohlschabe (Plutella maculipennis) einsetzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab.

Die zur Unkrautbekämpfung notwendigen Dosierungen der erfindungsgemäßen Wirkstoffe liegen zwischen 0,001 und 10 kg/ha, vorzugsweise zwischen 0,005 und 5 kg/ha.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

<u>Dikotyle Unkräter der Gattungen:</u> Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria, Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio, Amaranthus, Portulaca, Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium, Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotola, Lindernia, Lamium, Veronica, Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea, Trifolium, Ranunculus, Taraxacum.

<u>Dikotyle Kulturen der Gattungen:</u> Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 89 -

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cycnodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

5

10

15

20

25

30

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Sachharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich sehr gut zur selektiven Bekampfung monokotyler Unkräuter in dikotylen Kulturen im Vor- und Nachlaufverfahren. Sie können beispielsweise in Baumwolle oder Zuckerruben mit sehr gutem Erfolg zur Bekämpfung von Schadgräser eingesetzt werden

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen uberfuhrt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Spritzpulver, Suspensionen, Pulver, Stäubemittel, Pasten. lösliche Pulver, Granulate, Suspensions-Emulsions-Konzentrate, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe sowie Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten und chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, mineralische und pflanzliche Öle, Alkohole, wie Butanol oder Glykol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser.

Als feste Trägerstoffe kommen in Frage:

5

10

15

20

25

z.B. Ammoniumsalze und natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate, als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengeln; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylaryl-polyglykolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Einweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulvrige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metall-phthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

15

20

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Der erfindungsgemäße Wirkstoff kann in seinen handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

10 Besonders günstige Mischpartner sind z.B. die folgenden:

## Fungizide:

Anilazin, Azaconazol,

2-Aminobutan; 2-Anilino-4-methyl-6-cyclopropyl-pyrimidin; 2',6'-Dibromo-2-methyl-4'-trifluoromethoxy-4'-trifluoro-methyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid; 2,6-Di-chloro-N-(4-trifluoromethylbenzyl)-benzamid; (E)-2-Methoxyimino-N-methyl-2-(2-phenoxyphenyl)-acetamid; 8-Hydroxyquinolinsulfat; Methyl-(E)-2-{2-[6-(2-cyano-phenoxy)-pyrimidin-4-yloxy]-phenyl}-3-methoxyacrylat; Methyl-(E)-methoximino-[alpha-(o-tolyloxy)-o-tolyl]acetat; 2-Phenylphenol (OPP), Aldimorph, Ampropylfos,

Benalaxyl, Benodanil, Benomyl, Binapacryl, Biphenyl, Bitertanol, Blasticidin-S, Bromuconazole, Bupirimate, Buthiobate.

Calciumpolysulfid, Captafol, Captan, Carbendazim, Carboxin, Chinomethionat (Quinomethionat), Chloroneb, Chloropicrin, Chlorothalonil, Chlozolinat, Cufraneb, Cymoxanil, Cyproconazole, Cyprofuram,

Dichlorophen, Diclobutrazol, Diclofluanid, Diclomezin, Dicloran, Diethofencarb,

Difenoconazol, Dimethirimol, Dimethomorph, Diniconazol, Dinocap, Diphenylamin, Dipyrithion, Ditalimfos, Dithianon, Dodine, Drazoxolon,

Edifenphos, Epoxyconazole, Ethirimol, Etridiazol,

Fenarimol, Fenbuconazole, Fenfuram, Fenitropan, Fenpiclonil, Fenpropidin, Fenpropimorph, Fentinacetat, Fentinhydroxyd, Ferbam, Ferimzone, Fluazinam,

Fludioxonil, Fluoromide, Fluquinconazole, Flusilazole, Flusulfamide, Flutolanil, Flutriafol, Folpet, Fosetyl-Aluminium, Fthalide, Fuberidazol, Furalaxyl, Furmecyclox,

Guazatine,

Hexachlorobenzol, Hexaconazol, Hymexazol,

Imazalil, Imibenconazol, Iminoctadin, Iprobenfos (IBP), Iprodion, Isoprothiolan, Kasugamycin, Kupfer-Zubereitungen, wie: Kupferhydroxid, Kupfernaphthenat, Kupferoxychlorid, Kupfersulfat, Kupferoxid, Oxin-Kupfer und Bordeaux-Mischung,

Mancopper, Mancozeb, Maneb, Mepanipyrim, Mepronil, Metalaxyl, Metconazol, Methasulfocarb, Methfuroxam, Metiram, Metsulfovax, Myclobutanil, Nickel-dimethyldithiocarbamat, Nitrothal-isopropyl, Nuarimol, Ofurace, Oxadixyl, Oxamocarb, Oxycarboxin,

Pefurazoat, Penconazol, Pencycuron, Phosdiphen, Phthalid, Pimaricin, Piperalin,
Polycarbamate, Polyoxin, Probenazol, Prochloraz, Procymidon, Propamocarb,
Propiconazole, Propineb, Pyrazophos, Pyrifenox, Pyrimethanil, Pyroquilon,
Quintozen (PCNB),

Schwefel und Schwefel-Zubereitungen,

Tebuconazol, Tecloftalam, Tecnazen, Tetraconazol, Thiabendazol, Thicyofen,

Thiophanat-methyl, Thiram, Tolclophos-methyl, Tolylfluanid, Triadimefon, Triadimenol, Triazoxid, Trichlamid, Tricyclazol, Tridemorph, Triflumizol, Triforin, Triticonazol,

Validamycin A, Vinclozolin, Zineb, Ziram

# 20 Bakterizide:

Bronopol, Dichlorophen, Nitrapyrin, Nickel-Dimethyldithiocarbamat, Kasugamycin, Octhilinon, Furancarbonsäure, Oxytetracyclin, Probenazol, Streptomycin, Tecloftalam, Kupfersulfat und andere Kupfer-Zubereitungen.

#### Insektizide / Akarizide / Nematizide:

Abamectin, Abamectin, AC 303 630, Acephat, Acrinathrin, Alanycarb, Aldicarb, Alphamethrin, Amitraz, Avermectin, AZ 60541, Azadirachtin, Azinphos A, Azinphos M, Azocyclotin,

Bacillus thuringiensis, Bendiocarb, Benfuracarb, Bensultap, Betacyluthrin, Bifenthrin, BPMC, Brofenprox, Bromophos A, Bufencarb, Buprofezin, Butocarboxin,

30 Butylpyridaben,

Cadusafos, Carbaryl, Carbofuran, Carbophenothion, Carbosulfan, Cartap, CGA 157 419, CGA 184699, Chloethocarb, Chlorethoxyfos, Chlorfenvinphos, Chlorefluazuron, Chlormephos, Chlorpyrifos, Chlorpyrifos M, Cis-Resmethrin, Clocythrin, Clofentezin, Cyanophos, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cyhexatin,

35 Cypermethrin, Cyromazin,

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

Deltamethrin, Demeton M, Demeton S, Demeton-S-methyl, Diafenthiuron, Diazinon, Dichlofenthion, Dichlorvos, Dicliphos, Dicrotophos, Diethion, Diflubenzuron, Dimethoat, Dimethylvinphos, Dioxathion, Disulfoton,

- 93 -

Edifenphos, Emamectin, Esfenvalerat, Ethiofencarb, Ethion, Ethofenprox, Ethoprophos, Etrimphos,

Fenamiphos, Fenazaquin, Fenbutatinoxid, Fenitrothion, Fenobucarb, Fenothiocarb, Fenoxycarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyroximat, Fenthion, Fenvalerate, Fipronil, Fluazinam, Flucycloxuron, Flucythrinat, Flufenoxuron, Flufenprox, Fluvalinate, Fonophos, Formothion, Fosthiazat, Fubfenprox, Furathiocarb,

10 HCH, Heptenophos, Hexaflumuron, Hexythiazox,

> Imidacloprid, Iprobenfos, Isazophos, Isofenphos, Isoprocarb, Isoxathion, Ivemectin, Lamda-cyhalothrin, Lufenuron,

> Malathion, Mecarbam, Mervinphos, Mesulfenphos, Metaldehyd, Methacrifos, Methamidophos, Methidathion, Methiocarb, Methomyl, Metolcarb, Milbemectin,

15 Monocrotophos, Moxidectin,

5

Naled, NC 184, NI 25, Nitenpyram

Omethoat, Oxamyl, Oxydemethon M, Oxydeprofos,

Parathion A, Parathion M, Permethrin, Phenthoat, Phorat, Phosalon, Phosmet, Phosphamdon, Phoxim, Pirimicarb, Pirimiphos M, Primiphos A, Profenofos,

Promecarb, Propaphos, Propoxur, Prothiofos, Prothoat, Pymetrozin, Pyrachlophos, 20 Pyradaphenthion, Pyresmethrin, Pyrethrum, Pyridaben, Pyrimidifen, Pyriproxifen, Quinalphos,

RH 5992,

Salithion, Sebufos, Silafluofen, Sulfotep, Sulprofos,

25 Tebufenozid, Tebufenpyrad, Tebupirimphos, Teflubenzuron, Tefluthrin, Temephos, Terbam, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Thiafenox, Thiodicarb, Thiofanox, Thiomethon, Thionazin, Thuringiensin, Tralomethrin, Triarathen, Triazophos, Triazuron, Trichlorfon, Triflumuron, Trimethacarb,

Vamidothion, XMC, Xylylcarb, YI 5301 / 5302, Zetamethrin.

#### 30 Herbizide:

beispielsweise Anilide, wie z.B. Diflufenican und Propanil; Arylcarbonsäuren, wie z.B. Dichlorpicolinsäure, Dicamba und Picloram; Aryloxyalkansäuren, wie z.B. 2,4 D, 2,4 DB, 2,4 DP, Fluroxypyr, MCPA, MCPP und Triclopyr; Aryloxy-phenoxyalkansäureester, wie z.B. Diclofop-methyl, Fenoxaprop-ethyl, Fluazifop-butyl,

Haloxyfop-methyl und Quizalofop-ethyl; Azinone, wie z.B. Chloridazon und 35 Norflurazon; Carbamate, wie z.B. Chlorpropham, Desmedipham, Phenmedipham

10

15

30

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

und Propham; Chloracetanilide, wie z.B. Alachlor, Acetochlor, Butachlor, Metazachlor, Metolachlor, Pretilachlor und Propachlor; Dinitroaniline, wie z.B. Oryzalin, Pendimethalin und Trifluralin; Diphenylether, wie z.B. Acifluorfen. Bifenox, Fluoroglycofen, Fomesafen, Halosafen, Lactofen und Oxyfluorfen; Harnstoffe, wie z.B. Chlortoluron, Diuron, Fluometuron, Isoproturon, Linuron und Methabenzthiazuron; Hydroxylamine, wie z.B. Alloxydim, Clethodim, Cycloxydim, Sethoxydim und Tralkoxydim; Imidazolinone, wie z.B. Imazethapyr, Imazamethabenz, Imazapyr und Imazaquin; Nitrile, wie z.B. Bromoxynil, Dichlobenil und Ioxynil; Oxyacetamide, wie z.B. Mefenacet; Sulfonylharnstoffe, wie z.B. Amidosulfuron, Bensulfuron-methyl, Chlorimuron-ethyl, Chlorsulfuron, Cinosulfuron, Metsulfuron-methyl, Nicosulfuron, Primisulfuron, Pyrazosulfuronethyl, Thifensulfuron-methyl, Triasulfuron und Tribenuron-methyl; Thiolcarbamate, wie z.B. Butylate, Cycloate, Diallate, EPTC, Esprocarb, Molinate, Prosulfocarb, Thiobencarb und Triallate; Triazine, wie z.B. Atrazin, Cyanazin, Simazin, Simetryne, Terbutryne und Terbutylazin; Triazinone, wie z.B. Hexazinon, Metamitron und Metribuzin; Sonstige, wie z.B. Aminotriazol, Benfuresate, Bentazone, Cinmethylin, Clomazone, Clopyralid, Difenzoquat, Dithiopyr, Ethofumesate, Fluorochloridone, Glufosinate, Glyphosate, Isoxaben, Pyridate, Quinchlorac, Quinmerac, Sulphosate und Tridiphane.

Der erfindungsgemäße Wirkstoff kann ferner in seinen handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnet sich der Wirkstoff durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.

10

15

30

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe wirken nicht nur gegen Pflanzen-, Hygieneund Vorratsschädlinge, sondern auch auf dem veterinärmedizinischen Sektor gegen tierische Parasiten (Ektoparasiten) wie Schildzecken, Lederzecken, Räudemilben, Laufmilben, Fliegen (stechend und leckend), parasitierende Fliegenlarven, Läuse, Haarlinge, Federlinge und Flöhe. Zu diesen Parasiten gehören:

Aus der Ordnung der Anoplurida z.B. Haematopinus spp., Linognathus spp., Pediculus spp., Phtirus spp., Solenopotes spp..

Aus der Ordnung der Mallophagida und den Unterordnungen Amblycerina sowie Ischnocerina z.B. Trimenopon spp., Menopon spp., Trinoton spp., Bovicola spp., Werneckiella spp., Lepikentron spp., Damalina spp., Trichodectes spp., Felicola spp..

Aus der Ordnung Diptera und den Unterordnungen Nematocerina sowie Brachycerina z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Simulium spp., Eusimulium spp., Phlebotomus spp., Lutzomyia spp., Culicoides spp., Chrysops spp., Hybomitra spp., Atylotus spp., Tabanus spp., Haematopota spp., Philipomyia spp., Braula spp., Musca spp., Hydrotaea spp., Stomoxys spp., Haematobia spp., Morellia spp., Fannia spp., Glossina spp., Calliphora spp., Lucilia spp., Chrysomyia spp., Wohlfahrtia spp., Sarcophaga spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Gasterophilus spp., Hippobosca spp., Lipoptena spp., Melophagus spp..

Aus der Ordnung der Siphonapterida z.B. Pulex spp., Ctenocephalides spp., Xenopsylla spp., Ceratophyllus spp..

Aus der Ordnung der Heteropterida z.B. Cimex spp., Triatoma spp., Rhodnius spp., Panstrongylus spp..

Aus der Ordnung der Blattarida z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Blattela germanica, Supella spp..

Aus der Unterklasse der Acaria (Acarida) und den Ordnungen der Meta- sowie Mesostigmata z.B. Argas spp., Ornithodorus spp., Otabius spp., Ixodes spp., Amblyomma spp., Boophilus spp., Dermacentor spp., Haemaphysalis spp., Hyalomma spp., Rhipicephalus spp., Dermanyssus spp., Raillietia spp., Pneumonyssus spp., Sternostoma spp., Varroa spp..

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 96 -

Aus der Ordnung der Actinedida (Prostigmata) und Acaridida (Astigmata) z.B. Acarapis spp., Cheyletiella spp., Ornithocheyletia spp., Myobia spp., Psorergates spp., Demodex spp., Trombicula spp., Listrophorus spp., Acarus spp., Tyrophagus spp., Caloglyphus spp., Hypodectes spp., Pterolichus spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Otodectes spp., Sarcoptes spp., Notoedres spp., Knemidocoptes spp., Cytodites spp., Laminosioptes spp..

5

10

15

20

25

30

Beispielsweise zeigen sie eine hervorragende Wirksamkeit gegen Boophilus microplus und Lucilia cuprina.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) eignen sich auch zur Bekämpfung von Arthropoden, die landwirtschaftliche Nutztiere, wie z.B. Rinder, Schafe, Ziegen, Pferde, Schweine, Esel, Kamele, Büffel, Kaninchen, Hühner, Puten, Enten, Gänse, Bienen, sonstige Haustiere wie z.B. Hunde, Katzen, Stubenvögel, Aquarienfische sowie sogenannte Versuchstiere, wie z.B. Hamster, Meerschweinchen, Ratten und Mäuse befallen. Durch die Bekämpfung dieser Arthropoden sollen Todesfälle und Leistungsminderungen (bei Fleisch, Milch, Wolle, Häuten, Eiern, Honig usw.) vermindert werden, so daß durch den Einsatz der erfindungsgemäßen Wirkstoffe eine wirtschaftlichere und einfachere Tierhaltung möglich ist.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geschieht im Veterinärsektor in bekannter Weise durch enterale Verabreichung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Drenchen, Granulaten, Pasten, Boli, des feed-through-Verfahrens, von Zäpfchen, durch parenterale Verabreichung, wie zum Beispiel durch Injektionen (intramuskulär, subcutan, intravenös, intraperitonal u.a.), Implantate, durch nasale Applikation, durch dermale Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens oder Badens (Dippen), Sprühens (Spray), Aufgießens (Pour-on und Spot-on), des Waschens, des Einpuderns sowie mit Hilfe von wirkstoffhaltigen Formkörpern, wie Halsbändern, Ohrmarken, Schwanzmarken, Gliedmaßenbändern, Halftern, Markierungsvorrichtungen usw.

Bei der Anwendung für Vieh, Geflügel, Haustiere etc. kann man die Wirkstoffe der Formel (I) als Formulierungen (beispielsweise Pulver, Emulsionen, fließfähige Mittel), die die Wirkstoffe in einer Menge von 1 bis 80 Gew.-% enthalten, direkt oder nach 100 bis 10 000-facher Verdünnung anwenden oder sie als chemisches Bad verwenden.

Außerdem wurde gefunden, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel 1 eine hohe insektizide Wirkung gegen Insekten zeigen, die technische Materialien zerstören.

Beispielhaft und vorzugsweise - ohne jedoch zu limitieren - seien die folgenden Insekten genannt:

## Käfer wie

5

10

Hylotrupes bajulus, Chlorophorus pilosis, Anobium punctatum, Xestobium rufovillosum, Ptilinus pecticornis, Dendrobium pertinex, Ernobius mollis, Priobium carpini, Lyctus brunneus, Lyctus africanus, Lyctus planicollis, Lyctus linearis, Lyctus pubescens, Trogoxylon aequale, Minthes rugicollis, Xyleborus spec. Tryptodendron spec. Apate monachus, Bostrychus capucins, Heterobostrychus brunneus, Sinoxylon spec. Dinoderus minutus.

# Hautflügler wie

Sirex juvencus, Urocerus gigas, Urocerus gigas taignus, Urocerus augur.

# 15 Termiten wie

Kalotermes flavicollis, Cryptotermes brevis, Heterotermes indicola, Reticulitermes flavipes, Reticulitermes santonensis, Reticulitermes lucifugus, Mastotermes darwiniensis, Zootermopsis nevadensis, Coptotermes formosanus.

#### Borstenschwänze

wie Lepisma saccharina.

Unter technischen Materialien sind im vorliegenden Zusammenhang nicht-lebende Materialien zu verstehen, wie vorzugsweise Kunststoffe, Klebstoffe, Leime, Papiere und Kartone, Leder, Holz und Holzverarbeitungsprodukte und Anstrichmittel.

Ganz besonders bevorzugt handelt es sich bei dem vor Insektenbefall zu schützenden Material um Holz und Holzverarbeitungsprodukte.

Unter Holz und Holzverarbeitungsprodukten, welche durch das erfindungsgemäße Mittel bzw. dieses enthaltende Mischungen geschützt werden kann, ist beispielhaft zu verstehen: Bauholz, Holzbalken, Eisenbahnschwellen, Brückenteile, Bootsstege, Holzfahrzeuge, Kisten, Paletten, Container, Telefonmasten, Holzverkleidungen,

10

Holzfenster und -turen, Sperrholz, Spanplatten, Tischlerarbeiten oder Holzprodukte, die ganz allgemein beim Hausbau oder in der Bautischlerei Verwendung finden.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form von Konzentraten oder allgemein üblichen Formulierungen wie Pulver, Granulate, Lösungen, Suspensionen, Emulsionen oder Pasten angewendet werden.

Die genannten Formulierungen können in an sich bekannter Weise hergestellt werden, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit mindestens einem Lösungsbzw. Verdünnungsmittel, Emulgator, Dispergier- und/oder Binde- oder Fixiermittels, Wasser-Repellent, gegebenenfalls Sikkative und UV-Stabilisatoren und gegebenenfalls Farbstoffen und Pigmenten sowie weiteren Verarbeitungshilfsmitteln.

Die zum Schutz von Holz und Holzwerkstoffen verwendeten insektiziden Mittel oder Konzentrate enthalten den erfindungsgemäßen Wirkstoff in einer Konzentration von 0,0001 bis 95 Gew.-%, insbesondere 0,001 bis 60 Gew.-%.

- Die Menge der eingesetzten Mittel bzw. Konzentrate ist von der Art und dem Vorkommen der Insekten und von dem Medium abhängig. Die optimale Einsatzmenge kann bei der Anwendung jeweils durch Testreihen ermittelt werden. Im allgemeinen ist es jedoch ausreichend 0,0001 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 0,001 bis 10 Gew.-%, des Wirkstoffs, bezogen auf das zu schützende Material, einzusetzen.
- Als Lösungs- und/oder Verdünnungsmittel dient ein organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder ein öliges oder ölartiges schwer flüchtiges organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder ein polares organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder Wasser und gegebenenfalls einen Emulgator und/oder Netzmittel.
- Als organisch-chemische Lösungsmittel werden vorzugsweise ölige oder ölartige Lösungsmittel mit einer Verdunstungszahl über 35 und einem Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, eingesetzt. Als derartige schwerflüchtige, wasserunlösliche, ölige und ölartige Lösungsmittel werden entsprechende Mineralöle oder deren Aromatenfraktionen oder mineralölhaltige Lösungsmittelgemische, vorzugsweise Testbenzin, Petroleum und/oder Alkylbenzol verwendet.

25

30

Vorteilhaft gelangen Mineralöle mit einem Siedebereich von 170 bis 220°C, Testbenzin mit einem Siedebereich von 170 bis 220°C, Spindelöl mit einem Siedebereich von 250 bis 350°C, Petroleum bzw. Aromaten vom Siedebereich von 160 bis 280°C, Terpentinöl und dgl. zum Einsatz.

In einer bevorzugten Ausführungsform werden flüssige aliphatische Kohlenwasserstoffe mit einem Siedebereich von 180 bis 210°C oder hochsiedende Gemische von aromatischen und aliphatischen Kohlenwasserstoffen mit einem Siedebereich von 180 bis 220°C und/oder Spindeöl und/oder Monochlornaphthalin, vorzugsweise α-Monochlornaphthalin, verwendet.

Die organischen schwerflüchtigen öligen oder ölartigen Lösungsmittel mit einer Verdunstungszahl über 35 und einem Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, können teilweise durch leicht oder mittelflüchtige organisch-chemische Lösungsmittel ersetzt werden, mit der Maßgabe, daß das Lösungsmittelgemisch ebenfalls eine Verdunstungszahl über 35 und einen Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, aufweist und daß das Insektizid-Fungizid-Gemisch in diesem Lösungsmittelgemisch löslich oder emulgierbar ist.

Nach einer bevorzugten Ausführungsform wird ein Teil des organisch-chemischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisches durch ein aliphatisches polares organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch ersetzt. Vorzugsweise gelangen Hydroxyl- und/oder Ester- und/oder Ethergruppen enthaltende aliphatische organisch-chemische Lösungsmittel wie beispielsweise Glycolether, Ester oder dgl. zur Anwendung.

Als organisch-chemische Bindemittel werden im Rahmen der vorliegenden Erfindung die an sich bekannten wasserverdünnbaren und/oder in den eingesetzten organisch-chemischen Lösungsmitteln löslichen oder dispergier- bzw. emulgierbaren Kunstharze und/oder bindende trocknende Öle, insbesondere Bindemittel bestehend aus oder enthaltend ein Acrylatharz, ein Vinylharz, z.B. Polyvinylacetat, Polyesterharz, Polykondensations- oder Polyadditionsharz, Polyurethanharz, Alkydharz bzw. modifiziertes Alkydharz, Phenolharz, Kohlenwasserstoffharz wie Inden-Cumaronharz, Siliconharz, trocknende pflanzliche und/oder trocknende Öle und/oder physikalisch trocknende Bindemittel auf der Basis eines Natur- und/oder Kunstharzes verwendet.

10

15

20

25

30

Das als Bindemittel verwendete Kunstharz kann in Form einer Emulsion, Dispersion oder Lösung, eingesetzt werden. Als Bindemittel können auch Bitumen oder bituminöse Substanzen bis zu 10 Gew.-%, verwendet werden. Zusätzlich können an sich bekannte Farbstoffe, Pigmente, wasserabweisende Mittel, Geruchskorrigentien und Inhibitoren bzw. Korrosionsschutzmittel und dgl. eingesetzt werden.

Bevorzugt ist gemäß der Erfindung als organisch-chemische Bindemittel mindestens ein Alkydharz bzw. modifiziertes Alkydharz und/oder ein trocknendes pflanzliches Öl im Mittel oder im Konzentrat enthalten. Bevorzugt werden gemäß der Erfindung Alkydharze mit einem Ölgehalt von mehr als 45 Gew.-%, vorzugsweise 50 bis 68 Gew.-%, verwendet.

Das erwähnte Bindemittel kann ganz oder teilweise durch ein Fixierungsmittel(gemisch) oder ein Weichmacher(gemisch) ersetzt werden. Diese Zusätze sollen einer Verflüchtigung der Wirkstoffe sowie einer Kristallisation bzw. Ausfällem vorbeugen. Vorzugsweise ersetzen sie 0,01 bis 30 % des Bindemittels (bezogen auf 100 % des eingesetzten Bindemittels).

Die Weichmacher stammen aus den chemischen Klassen der Phthalsäureester wie Dibutyl-, Dioctyl- oder Benzylbutylphthalat, Phosphorsäureester wie Tributylphosphat, Adipinsäureester wie Di-(2-ethylhexyl)-adipat, Stearate wie Butylstearat oder Amylstearat, Oleate wie Butyloleat, Glycerinether oder höhermolekulare Glykolether, Glycerinester sowie p-Toluolsulfonsäureester.

Fixierungsmittel basieren chemisch auf Polyvinylalkylethern wie z.B. Polyvinylmethylether oder Ketonen wie Benzophenon, Ethylenbenzophenon.

Als Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel kommt insbesondere auch Wasser in Frage, gegebenenfalls in Mischung mit einem oder mehreren der oben genannten organisch-chemischen Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel, Emulgatoren und Dispergatoren.

Ein besonders effektiver Holzschutz wird durch großtechnische Imprägnierverfahren, z.B. Vakuum, Doppelvakuum oder Druckverfahren, erzielt.

Die anwendungsfertigen Mittel können gegebenenfalls noch weitere Insektizide und gegebenenfalls noch ein oder mehrere Fungizide enthalten.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 101 -

Als zusätzliche Zumischpartner kommen vorzugsweise die in der WO 94/29 268 genannten Insektizide und Fungizide in Frage. Die in diesem Dokument genannten Verbindungen sind ausdrücklicher Bestandteil der vorliegenden Anmeldung.

Als ganz besonders bevorzugte Zumischpartner können Insektizide, wie Chlorpyriphos, Phoxim, Silafluofin, Alphamethrin, Cyfluthrin, Cypermethrin, Deltamethrin, Permethrin, Imidacloprid, NI-25, Flufenoxuron, Hexaflumuron und Triflumuron,

5

10

sowie Fungizide wie Epoxyconazole, Hexaconazole, Azaconazole, Propiconazole, Tebuconazole, Cyproconazole, Metconazole, Imazalil, Dichlorfluanid, Tolylfluanid, 3-Iod-2-propinyl-butylcarbamat, N-Octyl-isothiazolin-3-on und 4,5-Dichlor-Noctylisothiazolin-3-on, sein.

Die Herstellung und die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geht aus den nachfolgenden Beispielen hervor.

10

# Herstellungsbeispiele

## Beispiel (I-1-a-1)

Zu 18,5 g (0,165 Mol) Kalium-tert.-butylat in 57 ml wasserfreiem Tetrahydrofuran (THF) tropft man bei Rückflußtemperatur 25,0 g (0,072 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (II-2) in 150 ml wasserfreiem Toluol und rührt 1,5 Stunden unter Rückfluß. Zur Aufarbeitung gibt man 220 ml Wasser zu, trennt die wäßrige Phase ab, extrahiert die Toluolphase mit 110 ml Wasser, vereinigt die wäßrigen Phasen, wäscht sie mit Toluol und säuert bei 10 bis 20°C mit etwa 26 ml konz. HCl an. Das Produkt wird abgesaugt, gewaschen, getrocknet und durch Verrühren in Methyl-tert.-butyl(MTB)-ether/n-Hexan gewaschen.

Ausbeute: 18,0 g (79 % der Theorie), Fp.: 159°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-1-a):

Tabelle 1

Bsp Nr.	х	Y	Ζ.	A	В	Fp. °C	Iso- mer
I-1-a-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß
I-1-a-3	Cl	Cl	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß
I-1-a-4	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		>220	ß
I-1-a-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	
I-1-a-6	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß
I-1-a-7	Br	CH <sub>3</sub>	CI ·	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		221	ß
I-1-a-8	Cl	-O-CF <sub>2</sub> -O-		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		180 Zers.	В
I-1-a-9	Вг	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß
I-1-a-10	CI	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		208	ß
I-1-a-11	Вг	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß
I-1-a-12	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		208	ß
I-1-a-13	Cl	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		206	ß
I-1-a-14	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß
I-1-a-15	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		>220	ß

# Beispiel (I-1-b-1)

4,5 g (0,015 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (I-1-a-1) und 2,1 ml (15 mMol) Triethylamin in 70 ml absolutem Methylenchlorid werden bei 0 bis 10°C mit 1,13 ml (0,015 Mol) Acetylchlorid in 5 ml absolutem Methylenchlorid versetzt. Bei Raumtemperatur wird gerührt, bis die Reaktion nach dünnschichtchromatographischer Kontrolle beendet ist. Zur Aufarbeitung wird 2 mal mit 50 ml 0,5 N Natronlauge gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingedampft. Das Rohprodukt wird aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

10 Ausbeute: 3,4 g (66 % der Theorie), Fp.: 209°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-b-1):

Tabelle 2

Bsp Nr.	Х .	Υ	Z	A	В	R <sup>1</sup>	Fp. °C	Iso- mer
I-1-b-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	208	ß
I-1-b-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	152	ß
I-1-b-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	194	α*
I-1-b-5	Cl	Cl	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	>220	ß
I-1-b-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	>220	-
I-1-b-7	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	213	ß
I-1-b-8	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	208	ß
I-1-b-9	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	187	a
I-1-b-10	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	151	ß
I-1-b-11	Br	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	217	ß
I-1-b-12	Br	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	198	В
I-1-b-13	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	194	ß
I-1-b-14	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	>220	ß

<sup>\*)</sup> Die  $\alpha$ -Isomeren wurden durch chromatographische Trennung aus den Isomerengemischen als Nebenkomponente abgetrennt.

# Beispiel (I-1-c-1)

$$H_3C$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $B$ -Isomeres
 $CH_3$ 

Zu 4,5 g (0,015 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (I-1-a-1) und 2,1 ml Triethylamin in 70 ml absolutem Methylenchlorid tropft man bei 0 bis 10°C 1,5 ml (15 mMol) Chlorameisensäureethylester in 5 ml absolutem Methylenchlorid und rührt bei Raumtemperatur, bis die Reaktion nach dunnschichtchromatographischer Kontrolle beendet ist. Zur Aufarbeitung wird 2 mal mit 50 ml 0,5 N Natronlauge gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingedampft.

Ausbeute: 3,3 g (59 % der Theorie), Fp.: 193°C.

10 Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-1-c):

# Tabelle 3

Bsp Nr.	х	Y	Z	A	В	L	М	R <sup>2</sup>	Fp. °C	Iso- mer
I-1-c-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	i-C₄H <sub>9</sub>	119	В
I-1-c-3	CH <sub>3</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	i-C₄H <sub>9</sub>	207	α*
I-1-c-4	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	>220	ß
I-1-c-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	205	
Í-1-c-6	CI	Cl	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	i-C₄H <sub>9</sub>	215	ß
I-1-c-7	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	210	В
I-1-c-8	CH <sub>3</sub>	CI	.CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	214	ß
I-1-c-9	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH³-(CH²)²-	0	0	C.H.	223	ß

\*) Die α-Isomeren wurden durch chromatographische Trennung aus den Isomerengemischen als Nebenprodukte abgetrennt

10

## Beispiel II-1

Zu 30,3 g (0,308 Mol) konz. Schwefelsäure tropft man bei 30 bis 40°C vorsichtig 17,5 g der Verbindung gemäß Beispiel (XXIX-1) in etwa 100 ml Methylenchlorid und rührt 2 Stunden bei dieser Temperatur. Dann tropft man 41 ml absolutes Methanol so zu, daß sich eine Innentemperatur von etwa 40°C einstellt und rührt noch 6 Stunden bei 40 bis 70°C.

Zur Aufarbeitung gießt man auf 0,29 kg Eis, extrahiert mit Methylenchlorid, wäscht mit wäßriger Natriumhydrogencarbonatlösung, trocknet und dampft ein. Das Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie an Kieselgel mit dem Laufmittel Methylenchlorid/Essigester 2:1 gereinigt.

Ausbeute: 13,1 g (67 % der Theorie), Fp.: 147°C.

WO 97/01535

- 109 -

### Beispiel (II-2)

5

10

15

40,9 g (0,23 Mol) 2,4,5-Trimethylphenylessigsäure und 33,6 ml (0,461 Mol) Thionylchlorid werden 30 Min. bei Raumtemperatur und anschließend bei 50°C gerührt, bis die Gasentwicklung beendet ist. Überschüssiges Thionylchlorid wird bei 50°C im Vakuum entfernt. Dann gibt man 50 ml absolutes Toluol zu und dampft erneut ein. Der Rückstand wird in 100 ml absolutem THF aufgenommen (Lösung 1).

Zu 47,9 g cis-4-Methylcyclohexylamin-1-carbonsäuremethylester und 64,6 ml (0,460 Mol) Triethylamin in 600 ml absolutem THF tropft man bei 0 bis 10°C Lösung 1 und rührt anschließend 1 Stunde bei Raumtemperatur. Dann wird abgesaugt, mit absolutem THF gewaschen und eingedampft. Der Rückstand wird in Methylenchlorid aufgenommen, mit 0,5 N HCl gewaschen, getrocknet und eingedampft. Das Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie an Kieselgel mit Methylenchlorid/Essigester 7:1 gereinigt.

Ausbeute: 25 g (32 % der Theorie), Fp.: 158°C.

Analog zu den Beispielen (II-1) und (II-2) und gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung werden die folgenden Verbindungen der Formel (II) hergestellt.

#### Tabelle 4

$$\begin{array}{c|c} A & CO_2R^8 & X & . \\ H & O & X & . \end{array}$$
(II)

Bsp Nr.	х	Y	Ż	A	В	R <sup>8</sup>	Fp. °C	Iso- mer
II-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	161	В
II-4	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	192	В
II-5	Cl	Cl	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	194	В
II-6	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	196	ß
II-7	C1	CN	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	163	В
II-8	Br	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	170	ß
II-9	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	158	ß
II-10	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	197	ß
II-11	F	Cl	OCH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>		CH₃	109- 111	-
II-12	Cl	-O-CF	°2-O-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ·	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	164	В
II-13	Cl _	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	189	ß
II-14	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ·	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	171	В
II-15	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	173	ß
II-16	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	183	ß
II-17	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	142	ß
II-18	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>		В
II-19	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	159	-
II-20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		
II-21	Cl	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		150	ß
II-22	Br	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>3</sub>		ß
II-23	CI	Cl	F	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>3</sub>	171	ß .
II-24	CI	Cl	F	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	182	В
II-25	Br	-(CH <sub>2</sub>	)3-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	168	a

## Beispiel (XXIX-1)

Ausgehend von 17,8 g 2,4,5-Trimethylphenylessigsäure wird wie in Beispiel (II-2) Lösung 1 hergestellt.

Zu 16,8 g 1-Amino-tetrahydropyran-1-carbonsäurenitril (70 %ig) und 16,8 ml (0,12 Mol) Triethylamin in 150 ml absolutem THF tropft man bei 0 bis 10°C Lösung 1 und rührt noch 1 Stunde bei Raumtemperatur. Dann wird eingedampft und man nimmt den Rückstand in Methylenchlorid auf, wäscht mit 0,5 N HCl, trocknet und dampft ein. Das Rohprodukt wird aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

Ausbeute: 17,5 g (61 % der Theorie), Fp.: 156°C.

10

## Beispiel (I-2-a-1)

8,42 g (75 mMol) Kalium-tert.-butylat werden in 50 ml DMF vorgelegt, bei 0 bis 10°C eine Lösung von 16,6 g (50 mMol) 2,4,5-Trimethyl-phenylessigsäure-(1-ethyloxycarbonyl-cyclohexyl)-ester gemäß Beispiel (III-1) in 50 ml DMF zugetropft und über Nacht bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung tropft man das Reaktionsgemisch in 500 ml eiskalte 1 N HCl, saugt das ausgefallene Produkt ab, wäscht mit Wasser und trocknet im Vakuumtrockenschrank. Zur weiteren Reinigung wird das Rohprodukt noch mit n-Hexan/Aceton ausgekocht.

Ausbeute: 9,2 g (64 % der Theorie) vom Fp.: 209-212°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-2-a):

Tabelle 5

Bsp Nr.	х	Y	Z ·	A	В	Fp. °C
I-2-a-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -Cl	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	190- 193
I-2-a-3	СН₃	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	167- 170
I-2-a-4	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(C	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	241- 243
I-2-a-5	Cl	Cl	Cl	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	288
I-2-a-6	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		242- 243
I-2-a-7	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
I-2-a-8	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	232- 233
I-2-a-9	Cl	Br	СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	IOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	167- 177
I-2-a-10	F	Cl	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>		118- 120
I-2-a-11	Cl	-0-0	CF <sub>2</sub> -O-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		247
I-2-a-12	Cl	CN	CH <sub>3</sub>	-((	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	220- 225

## Beispiel (I-2-b-1)

2,86 g (10 mMol) der Verbindung gemäß Beispiel I-2-a-1 werden in 40 ml Dichlormethan vorgelegt, 1,52 g (15 mMol) Triethylamin zugesetzt, unter Eiskühlung eine Lösung von 1,57 g (13 mMol) Pivaloylchlorid in 40 ml Dichlormethan zugetropft und 1 bis 2 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Zur Aufarbeitung wäscht man nacheinander mit 10 %iger Citronensäure, 1N NaOH und NaCl-Lösung, trocknet die organische Phase über MgSO<sub>4</sub> und dampft ein. Das Rohprodukt wird zur weiteren Aufreinigung noch mit wenig Petrolether verrührt.

10 Ausbeute: 3,0 g (81 % der Theorie) vom Fp.: 128-132°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-2-b):

Tabelle 6

$$A \longrightarrow X \longrightarrow Y$$

Bsp Nr.	х	Y	Z	<b>A</b>	В	R <sup>1</sup>	Fp. °C
I-2-b-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	85- 88
I-2-b-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	HCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	139- 143
I-2-b-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	IOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	114- 118
I-2-b-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH₃	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	IOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	125- 129
I-2-b-6	Cl	Cl	Cl	-((	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	149
1-2-b-7	Cl	Cl	Cl	-((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		133
I-2-b-8	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		146- 147
I-2-b-9	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	168
I-2-b-10	CH <sub>3</sub>	Br	СІ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	132- 133
I-2-b-11	CH <sub>3</sub>	Вг	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	145- 149
I-2-b-12	CH <sub>3</sub>	Cl	сн,	-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	160
I-2-b-13	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	157
I-2-b-14	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		161- 162
I-2-b-15	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	170
I-2-b-16	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	98-99
I-2-b-17	CI	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	139- 140
I-2-b-18	Cı	-O-CF <sub>2</sub>	-0-	-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C4H9-	125

## Beispiel (III-1)

8,9 g (50 mMol) 2,4,5-Trimethyl-phenylessigsäure werden in 50 ml Toluol vorgelegt, 11,9 g (100 mMol) Thionylchlorid zugegeben, bis zur Beendigung der Chlorwasserstoffentwicklung bei 80°C gerührt und eingedampft. Das rohe Säurechlorid wird zusammen mit 8,6 g (50 mMol) 1-Hydroxy-cyclohexancarbonsäureethylester über Nacht in 50 ml Toluol gekocht, anschließend wird eingedampft.

Ausbeute: 18,6 g (quant.) 2,4,6-Trimethyl-phenylessigsäure-(1-ethoxycarbonyl-cyclohexyl)-ester als farbloses Öl.

10 Analog bzw. gemäß den allgemeinen Vorschriften zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (III):

Tabelle 7

$$B \xrightarrow{A \\ CO_2R^8} \xrightarrow{O \\ X \\ X \\ Y$$
 (III)

Bsp Nr.	х	Y	Z	A	В	R <sup>8</sup>	Fp. °C
III-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	HCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ö1
III-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-4	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ōl
III-5	Cl	Cl	Cl	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-6	CH <sub>3</sub>	Вг	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-7	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	IOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	01
III-8	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ōl
III-9	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	IOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	ŌI
III-10	F	Cl	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	01
III-11	Cl	-0-C	F <sub>2</sub> -O-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ol
III-12	Cl	CN	CH <sub>3</sub>	-((	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> .	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	OI

## Beispiel (I-3-a-1)

26,0 g (60,7 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel (IV-1) werden mit 55 ml Trifluoressigsäure in 110 ml Toluol 3 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Überschüssige Trifluoressigsäure wird im Vakuum entfernt, der Rückstand mit 400 ml Wasser und 120 ml MTB-Ether versetzt, mit NaOH wird pH 14 eingestellt. Man extrahiert 2 mal mit MTB-Ether, säuert die wäßrige Phase mit konzentriertem HCl und extrahiert 3 mal mit MTB-Ether. Die organischen Phasen werden getrocknet und eingeengt. Ausbeute 8,8 g (52 % der Theorie), Fp. 160 bis 162°C.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 119 -

### Beispiel (I-3-b-1)

Ansatz:

5

10

15

1,0 g (3,6 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel I-3-a-1 werden in 15 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt und mit 0,75 ml Triethylamin versetzt. Eine Lösung aus 0,82 g (4,68 mmol) 6-Chlornicotinsäurechlorid in 3 ml abs. Methylenchlorid werden unter Eiskühlung zugetropft. Der Ansatz wird 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Man wäscht 2 mal mit 10%iger Citronensäure und extrahiert die vereinigten wässrigen Phasen mit Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden 2 mal mit 1 N NaOH gewaschen, die wässrigen alkalischen Phasen mit Methylenchlorid extrahiert. Schließlich werden die vereinigten organischen Phasen getrocknet, eingeengt und der Rückstand mit Petrolether verührt. Ausbeute 1,37 g (91 % der Theorie), Fp. 123 bis 126°C.

Analog zu Beispiel I-3-b-1 bzw. gemäß der allgemeinen Beschreibung wurden die in der nachfolgenden Tabelle aufgeführten Verbindungen der Formel I-3-b hergestellt.

Bsp Nr.	х	Y	Z	A	В	R <sup>1</sup>	Fp.°C
I-3-b-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Öl
I-3-b-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopropyl	Öl
I-3-b-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl-CH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Öl

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 121 -

### Beispiel (I-3-c-1)

$$H_3C$$
 $CH_3$ 
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Ansatz:

5

10

1,0 g (3,6 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel I-3-a-1 werden in 15 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt und mit 0,75 ml (1,5 eq) Triethylamin versetzt. Eine Lösung von 0,61 ml (0,64 g; 4,68 mmol) 6-Chlorameisensäureisobutylester in 3 ml abs. Methylenchlorid wird unter Eiskühlung zugetropft. Der Ansatz wird 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Man wäscht 2 mal mit 10%iger Citronensäure und extrahiert die vereinigten wässrigen Phasen mit Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden 2 mal mit 1 N NaOH gewaschen, die wäßrigen alkalischen Phasen mit Methylenchlorid extrahiert. Schließlich werden die vereinigten organischen Phasen getrocknet, eingeengt.

Ausbeute 1,32 g (97 % der Theorie), Öl.

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO):

15 
$$\delta$$
 = 0,60 - 0,70 m, 6H, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
1,00 - 1,05 m, 3H, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>  
1,50 - 1,60 m, 1H, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
1,70 - 1,76 d, 3H, C(CH<sub>3</sub>)  
1,90 - 2,02 m, 2H, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>  
20 2,05 - 2,20 m, 9H, ArCH<sub>3</sub>  
3,65 - 3,72 m, 2H, OCH<sub>2</sub>  
6,75 - 6,80 d, 1H, ortho Ar-H  
7,01 s, 1H, meta Ar-H

- 122 -

# Beispiel (I-3-c-2)

Analog zu Beispiel (I-3-c-1) wurde die Verbindung der Formel (I-3-c-2) als Öl erhalten:

$$CH_3$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

# 5 Beispiel (IV-1)

10

A: 25 g (98 mmol) der Verbindung der Formel (XXXII-1)

$$CH_3-O-CH_2-S-CH_3$$
 OH (XXXII-1) und

l Tropfen DMF werden mit 17,5 g (147 mmol) Thionylchlorid in 100 ml Toluol 5 Minuten bei Raumtemperatur und anschließend solange bei 100°C gerührt, bis die Gasentwicklung beendet ist. Flüchtige Bestandteile werden im Hochvakuum entfernt.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 123 -

Zu 18 ml (130 mmol) Diisopropylamin in 100 ml THF tropft man unter Eiskühlung 72 ml (118 mmol) Butyllithium (1,6 M) und rührt noch 15 Minuten bei dieser Temperatur. Anschließend tropft man 18,8 g (108 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel (XXIV-3) gelöst in 40 ml THF bei 0°C zu und rührt 30 Minuten bei dieser Temperatur. Anschließend wird das nach A hergestellte Säurechlorid gelöst in 40 ml THF bei 0°C zugetropft, man rührt 1 Stunde bei Raumtemperatur. Dann gibt man 350 ml MTB-Ether und einige Tropfen Wasser zu, extrahiert 2 mal mit 10%iger Ammoniumchloridlösung, trocknet und engt ein. Das Rohprodukt (40 g) wird säulenchromatographisch (Laufmittel Cyclohexan/Essigester 10/1) gereinigt. Ausbeute 27,0 g (64 % der Theorie), Öl.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 400 MHz):

B:

5

10

15

δ: 0,80 - 0,95 m, 3H,  $CH_2C\underline{H}_3$ 1,42 s, 3H,  $C-C\underline{H}_3$ 1,65 - 2,05 m, 2H,  $C\underline{H}_2CH_3$ 2,15 - 2,35 m, 9H,  $ArC\underline{H}_3$ 3,10 - 3,45 m, 2H,  $SC\underline{H}_2$ 3,70 - 3,80 m, 6H,  $OC\underline{H}_3$ 6,70 - 7,30 m, 6H,  $Ar-\underline{H}$ 

# Beispiel (I-4-a-1)

6,7 g (30 mMol) 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-chlorcarbonylketen werden mit 4,3 g (30 mMol) 4,5-Dihydro-2,2,5,5-tetramethyl-3-(2H)-furanon 4 h auf 200°C erwärmt. Nach Säulenchromatographie an Kieselgel mit Toluol/Ethanol 20:1 als Laufmittel erhält man 4,6 g (Δ 46 % der Theorie) vom Schmp.: 182-184°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-4-a):

Tabelle 8

Bsp Nr.	Х	Y	Z	A	D	Fp. °C
I-4-a-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-CO-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		134- 137
I-4-a-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	4-F-Phenyl	216- 218
I-4-a-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Pyridyl	130- 132
I-4-a-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		65- 68
I-4-a-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	4-Cl-Phenyl-	192- 194

## Beispiel (I-4-b-1)

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

2,5 g (7,5 mMol) der Verbindung (I-4-a-1) werden in 25 ml Essigester vorgelegt, mit 0,75 g Triethylamin versetzt und bei 0°C 0,6 g Acetylchlorid in 20 ml Essigester zugetropft. Man rührt 20 h bei Raumtemperatur, trennt den Niederschlag ab, wäscht zweimal mit 50 ml halbkonz. Natriumchloridlösung, trocknet über Natriumsulfat und dampft im Vakuum ein. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol/Aceton 50:1 chromatographiert.

Ausbeute: 0,8 g (\$\triangle 29 \% der Theorie) vom Schmp.: 143-144°C.

Analog zu Beispiel I-4-b-1 bzw. gemäß der allgemeinen Angaben zur Herstellung wurden die in der nachfolgenden Tabelle aufgeführten Verbindungen der Formel I-4-b hergestellt:

Tabelle 9

$$D \xrightarrow{Q - CR^1} X \qquad (I-4-b)$$

Bsp Nr.	х	Y	Z	A	D	R <sup>1</sup>	Fp:[°C] σ. <sup>1</sup> H- NMR (CDCl <sub>3</sub> ): δ [ppm]
I-4-b-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	4-F-Phenyl	CH <sub>3</sub>	141 - 143
I-4-b-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Pyridyl	CH <sub>3</sub>	135 - 136
I-4-b-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH₃	2-Pyridyl	C(CH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	8,68 (1H,d), 7,98 (1H,d), 7,80 (1H,t), 2,33 (3H,s), 2,23 (3H,s), 2,20 (3H,s), 2,15 (3H,s)
I-4-b-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		CH <sub>3</sub>	137 - 139

## Beispiel (I-4-c-1)

1,7 g (5 mmol) der Verbindung (I-4-a-3) werden in 20 ml Essigester vorgelegt, mit 0,5 g (5 mmol) Triethylamin versetzt und bei 0°C 0,5 g (5 mmol) Chlorameisensäuremethylester in 5 ml Essigester zugetropft. Man rührt 20 Stunden bei Raumtemperatur, trennt den Niederschlag ab, wäscht zweimal mit 50 ml halbkonzentrierter Natriumchloridlösung, trocknet über Natriumsulfat und dampft im Vakuum ein. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol/Aceton 30/1 chromatographiert. Ausbeute 1,0 g (51 % der Theorie) vom Schmelzpunkt 144 bis 146°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-4-c):

Tabelle 10

Bsp Nr.	х	Y	Z	A	D	R <sup>2</sup>	L	М	Fp.°C
I-4-c-2	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>	СН3	-2-Pyridyl	CH <sub>3</sub>	0	0	160- 162
I-4-c-3	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-2-Pyridyl	CH(CH <sub>3</sub> )-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	0	0	107- 109

10

15

## Beispiel (I-5-a-1)

2,2 g (10 mmol) 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-chlor-carbonylketen werden mit 1,6 g (10 mmol) 4-Fluorthiobenzamid in 80 ml Toluol 6 Stunden auf 50°C erwärmt. Der Niederschlag wird abgetrennt, mit Cyclohexan gewaschen und getrocknet. Man erhält 2,8 g (82 % der Theorie) vom Schmelzpunkt 215 bis 216°C.

### Beispiel (XXIII-1)

Zu einer Mischung aus 100 g (1,785 Mol) KOH in 130 ml Wasser und 260 ml Methanol tropft man bei Raumtemperatur 247 g (1,162 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (XXIV-1) (75 %ig) und erhitzt 5 Stunden unter Rückfluß. Nach dem Abkühlen wird mit 300 ml Wasser verdünnt und mit Essigsäureethylester extrahiert. Die wäßrige Phase wird mit halbkonzentrierter Salzsäure angesäuert, der Niederschlag abgesaugt und getrocknet.

Ausbeute: 77 g (45 % der Theorie), Fp.: 119-121°C.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 131 -

#### Beispiel (XXIII-2)

Analog zu Beispiel (XXIII-1) erhält man 2,4,5-Trichlor-phenylessigsäure, Fp.: 112-115°C.

# 5 Darstellung von 2,4,5-Trimethyl-phenylessigsäure

$$Me$$
 $CN$ 
 $H_2SO_4$ 
 $Me$ 
 $CO_2H$ 

 $Me = CH_3$ 

10

15

#### Beispiel (XXIII-3)

286 g (1,4 Mol) 66 %iges 1,2,4,5-Tetramethylbenzol werden in 563 ml Tetrachlor-kohlenstoff gelöst und bei Raumtemperatur nacheinander 27,5 g (0,15 Mol) N-Bromsuccinimid und 0,4 g Benzoylchlorid eingetragen. Es wird auf 80°C erwärmt und portionsweise 248 g (1,39 Mol) N-Bromsuccinimid zugegeben. Danach läßt man noch 30 Minuten bei 80°C nachrühren und kühlt anschließend auf Raumtemperatur ab. Der Feststoff wird abgesaugt und das Lösungsmittel bei 20 mbar über eine Feststoffbrücke abgezogen. Anschließend destilliert man den Rückstand im Hochvakuum und erhält 226 g (66 % der Theorie) 2,4,5-Trimethyl-

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 132 -

benzylbromid mit einem Kp. von 95°C bei 0,05 mbar und einer Reinheit von 86 %.

Zu einer Lösung aus 57 g (1,16 Mol) Natriumcyanid in 63 ml Wasser und 0,6 g Aliquat 336 wird bei 60 bis 80°C eine Lösung aus 226 g (0,91 Mol) 2,4,5-Trimethyl-benzylbromid (86 %ig) in 94 ml Toluol getropft und danach 4 Stunden bei 80°C nachgerührt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur werden die Phasen getrennt und die organische Phase zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Nach der Destillation erhält man 103 g (70 %) 2,4,5-Trimethyl-benzylcyanid mit einer Reinheit von 99 % und einem Siedepunkt von 120°C bei 0,2 mbar.

5

10

15

Zu 2662 ml Wasser werden bei Raumtemperatur 2118 ml konzentrierte Schwefelsäure getropft und die Lösung auf 90°C erwärmt. Bei dieser Temperatur dosiert man 355 g (2,23 Mol) 2,4,5-Trimethyl-benzylcyanid in die halbkonzentrierte Schwefelsäure und rührt 8 Stunden bei 100°C nach. Nach dem Abkühlen gibt man das Reaktionsgemisch unter starkem Rühren in Eiswasser und saugt ab. Der Feststoff wird mehrmals mit Wasser und anschließend mit Petrolether gewaschen und getrocknet. Man erhält 358 g (90 % der Theorie) 2,4,5-Trimethyl-phenylessigsäure mit einem Schmelzpunkt von 123-125°C.

Analog zu Beispielen (XXIII-1) und (XXIII-3) erhält man die in der Tabelle 11 aufgeführten neuen Phenylessigsäuren der Formel (XXIII)

Tabelle 11

$$Y \xrightarrow{X} CO_2H \qquad (XXIII)$$

BspNr.	х	Y	Z	Fp. °C
XXIII-4	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	118-120
XXIII-5	CI	CN	CH <sub>3</sub>	164-169
XXIII-6	Br	CH <sub>3</sub>	Cl	123-125
XXIII-7	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	122
XXIII-8	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	148-150
XXIII-9	F	Cl	OCH <sub>3</sub>	
XXIII-10	Cl	-O-C	F <sub>2</sub> -O-	115-119
XXIII-11	Cl	Cl	CH <sub>3</sub>	101
XXIII-12	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	141
XXIII-13	Cl	CH <sub>3</sub>	Cl	112
XXIII-14	Br	-(C)	H <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	143
XXIII-15	Cl	Cl	F	118

Die Verbindungen der Formel (XXIII) sind neu mit Ausnahme der Verbindungen, in welcher X, Y,  $Z = CH_3$  und in welcher X, Y, Z = Cl.

# Beispiel (XXIV-3)

35 g (0,143 Mol) 2-Chlor-4-brom-5-methylphenylessigsäuremethylester und 31 g CuCN werden in 350 ml Dimethylformamid 1 Tag unter Rückfluß gekocht. Dann wird im Vakuum eingeengt, der Rückstand zwischen Wasser und tert.-Butylmethylether verteilt, die organische Phase getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 18 g

5

In Analogie zu Beispiel (XXIV-1) erhält man die in der Tabelle 12 aufgeführten neuen Phenylessigsäureester der Formel (XXIV).

Tabelle 12

$$Y \longrightarrow CO_2R^8$$
 (XXIV)

BspNr.	х	Y	Z	physik. Konstante
XXIV-4	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	Fp.: 41-43°C
XXIV-5	Br	CH <sub>3</sub>	Cl	Fp.: 37-38°C
XXIV-6	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Kp <sub>0.03 mbar</sub> 89-91°C
XXIV-7	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	Kp <sub>0.07mbar</sub> 107-110°C
XXIV-8	Cl	-O	-CF <sub>2</sub> -O-	Öl
XXIV-9	Cl	Cl	CH <sub>3</sub>	Kp <sub>0.4mbar</sub> 89-91°C
XXIV-10	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	Kp <sub>0 03mbar</sub> 96-98°C
XXIV-11	Br	-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	Kp <sub>0 2mbar</sub> 130-135°C

Die Verbindungen der Formel (XXIV) sind neu mit Ausnahme der Verbindung, in welcher  $X, Y, Z = CH_3$  und in welcher X, Y, Z = CI

10

### Beispiel (XXIV-1)

Zur Lösung von 347 g (0,948 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (XXV-1) (74,3 %ig) in 410 ml Methanol tropft man bei Raumtemperatur 700 ml einer 30 %igen methanolischen Lösung von Natriummethylat, erhitzt 5 Stunden unter Rückfluß, kühlt auf Raumtemperatur ab und tropft 110 ml konz. Schwefelsäure zu. Man kocht eine Stunde unter Rückfluß, destilliert das Methanol ab und nimmt den festen Rückstand in Wasser auf. Man trennt die organische Phase ab und extrahiert die wäßrige Phase 2 mal mit 1,5 l Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 247 g eines dunklen Öls △ 92 % der Theorie mit einem Gehalt von 75 % (GC).

## Beispiel (XXIV-2)

Analog zu Beispiel (XXIV-1) erhält man 2,4,5-Trichlor-phenylessigsäuremethylester als dunkles Öl in einer Ausbeute von 95 % der Theorie und einer Reinheit von 80 % (GC).

10

## Beispiel (XXV-1)

Zur gut gekühlten Mischung von 229,7 g (2,272 Mol) tert.-Butylnitrit und 254,8 g (1,775 Mol) wasserfreiem Kupfer-II-chlorid in 990 ml wasserfreiem Acetonitril tropft man 2205 g (22,7 Mol) 1,1-Dichlorethen, wobei man die Mischung auf unter 30°C hält. Dann wird bei einer Temperatur von unter 30°C eine Mischung aus 232 g (1,49 Mol) 4-Chlor-2,5-dimethylanilin und 1500 ml wasserfreiem Acetonitril zugetropft. Bei Raumtemperatur wird bis zum Ende der Gasentwicklung gerührt, die Mischung dann vorsichtig in 6 l 20 %ige HCl gegossen und mehrfach mit insgesamt 6 l Methyl-tert.-butylether (MTBE) extrahiert. Der vereinigten organischen Phasen werden mit 20 %iger HCl gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das zurückbleibende Öl wurde rektifiziert.

Ausbeute: 347 g dunkles Öl  $\triangle$  63 % der Theorie mit einem Gehalt von 74 % (GC).

## 15 Beispiel (XXV-2)

Analog zu Beispiel (XXV-1) erhielt man 2-(2,4,5-Trichlorphenyl)-1,1,1-trichlorethan in Form eines dunklen Öls in einer Ausbeute von 81 % der Theorie und einem Gehalt von 78 %.

In Analogie zu Beispiel (XXV-1) erhält man die in der Tabelle 13 aufgeführten 1,1,1-Trichlor-2-phenyl-ethane der Formel (XXV).

Tabelle 13

$$Y \xrightarrow{X} CCl_3 \qquad (XXV)$$

BspNr.	х	Y	z	physik. Konstante
XXV-3	Cl	Br	CH <sub>3</sub>	Fp.: 82-84°C
XXV-4	Br	CH <sub>3</sub>	Cl	Öl*
XXV-5	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Öl*
XXV-6	CH <sub>3</sub>	Br	Cl	Öl*
XXV-7	Cl	-0-C	F <sub>2</sub> -O-	Öl*
XXV-8	Cl	Cl	CH <sub>3</sub>	Fp.: 70-72°C
XXV-9	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	Öl*
XXV-10	Br	-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	Öl

Die Öle wurden ohne weitere Reinigung zur Herstellung von Verbindungen der Formel (XXIV) verwendet. Die Verbindungen der Formel (XXV) sind neu, ausgenommen die Verbindung, in welcher X, Y Z = Cl.

- 139 -

PCT/EP96/02606

### Synthese des 2,4,5-Trimethylphenylcarbonylketens

### 2,4,5-Trimethylphenylessigsäuremethylester

5

10

15

20

Es wurden 100 g (0,56 Mol) 2,4,5-Trimethylphenylessigsäure in 230 ml Methanol gelöst, mit 6 ml konzentrierter Schwefelsäure versetzt und 10 Stunden zum Rückfluß erhitzt. Anschließend wurde auf Raumtemperatur abgekühlt und das Methanol im Vakuum entfernt. Der Rückstand wurde in eine Lösung aus 53 g Natriumcarbonat, gelöst in 260 ml Wasser, eingerührt und die organische Phase in 200 ml Toluol aufgenommen. Die organische Phase wurde abgetrennt, getrocknet, eingeengt und destilliert. Es wurden 48,6 g 2,4,5-Trimethylphenylessigsäuremethylester mit einem Siedepunkt von 86°C bei 0,2 mbar erhalten.

# 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-malonsäuredimethylester

Es wurden 18,6 g (0,62 Mol, 80 %ig) Natriumhydrid in 384 ml Dimethylcarbonat vorgelegt und auf ca. 80°C erwärmt. Anschließend wurden 48 g (0,25 Mol) 2,4,5-Trimethylphenylessigsäuremethylester, gelöst in 100 ml Dimethylcarbonat, zugetropft und 4 Stunden zum Rückfluß erhitzt. Die Mischung wurde auf Raumtemperatur abgekühlt, das überschüssige Natriumhydrid mit Ethanol vernichtet und danach in 1500 ml Eiswasser gegossen. Mit 6 N Salzsäure wurde ein pH-Wert von 4 bis 5 eingestellt und die organische Phase mit Toluol aufgenommen. Die organische Phase wurde abgetrennt, getrocknet, eingeengt und ohne weitere Reinigung in die nächste Stufe eingesetzt. Es wurden 51,6 g 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-malonsäuredimethylester als Öl erhalten.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta = 7.12$  (s, 1H); 6.98 (s, 1H); 4.84 (s, 1H); 3.75 (s, 6H); 2.27 (s, 3H); 2.23 (s, 3H); 2,21 ppm (s, 3H).

### 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-malonsäure

5

10

15

20

Zu einer Mischung aus 180 ml Methanol und 38,1 g (0,68 Mol) Kaliumhydroxid, gelöst in 92 ml Wasser, wurden bei Raumtemperatur 51,6 g (0,21 Mol) 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-malonsäuredimethylester zugetropft. Anschließend wurde fünf Stunden zum Rückfluß erhitzt, danach wieder auf Raumtemperatur abgekühlt und eingeengt.

Der Rückstand wurde in Eiswasser eingerührt und mit wenig Toluol gewaschen. Die wäßrige Lösung wurde unter Eiskühlung mit konzentrierter Salzsäure auf einen pH-Wert von 1 angesäuert, der Niederschlag abgesaugt und getrocknet. Es wurden 30,3 g 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-malonsäure erhalten.

<sup>1</sup>H-NMR (d<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 7.03$  (s, 1H); 6.95 (s, 1H); 4.66 (s, 1H); 2.17 (s, 3H); 2.16 ppm (s, 6H).

#### 2,4,5-Trimethylphenylchlorcarbonylketen

Es wurden 30 g 2-(2,4,5-Trimethylphenyl)-malonsäure in 60 ml Toluol bei 50 bis 60°C suspendiert und tropfenweise mit 62,5 ml Thionylchlorid versetzt. Die Mischung wurde anschließend 15 Stunden auf 90 bis 100°C erhitzt. Danach wurde abgekühlt, die flüchtigen Bestandteile mit Schutzgas ausgetrieben und das überschüssige Thionylchlorid abdestilliert. Als Rückstand wurden 30,6 g 2,4,5-Trimethylphenylchlorcarbonylketen isoliert.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta = 7.07$  (s, 2H); 2.27 (s, 3H); 2.22 (s, 3H); 2.21 ppm (s, 3H).

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 141 -

## Anwendungsbeispiele:

### Beispiel A

## Phaedon-Larven-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

5 Emulgator:

15

I Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

10 Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Meerrettichblattkäfer-Larven (Phaedon cochleariae) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Käfer-Larven abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Käfer-Larven abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-4-b-1 und I-4-a-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen.

- 142 -

## Beispiel B

#### Plutella-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen der Kohlschabe (Plutella xylostella) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-1-a-1, I-1-b-2, I-1-c-1, I-4-a-3, I-4-a-1, I-4-b-1 und I-4-a-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen.

- 143 -

# Beispiel C

## Spodoptera-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen des Eulenfalters (Spodoptera frugiperda) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-1-a-1, I-1-b-2, I-4-a-3, I-4-a-1, I-4-b-1 und I-4-a-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen.

- 144 -

## Beispiel D

## Nephotettix-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Reiskeilinge (Oryza sativa) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit der Grünen Reiszikade (Nephotettix cincticeps) besetzt, solange die Keimlinge noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Zikaden abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Zikaden abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-a-2, I-2-a-3, I-2-b-4, I-2-b-5, I-1-a-1, I-1-b-2, I-1-c-1, I-1-b-1, I-1-b-3, I-1-c-2, I-1-c-3, I-4-a-3 und I-4-a-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 6 Tagen.

- 145 -

## Beispiel E

## Myzus-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

l Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea), die stark von der Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-a-1, I-2-b-4, I-1-b-2, I-1-b-3, I-1-c-2 und I-4-a-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 6 Tagen.

- 146 -

## Beispiel F

Tetranychus-Test (OP-resistent/Tauchbehandlung)

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Stadien der gemeinen Spinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden in eine Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration getaucht.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-b-2, I-2-b-1, I-1-b-2 und I-4-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von mindestens 98 % nach 13 Tagen.

- 147 -

### Beispiel G

#### Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant. Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge des Wirkstoffs pro Flächeneinheit.

Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle.

#### Es bedeuten:

0 % =

keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % =

totale Vernichtung

In diesem Test bewirkte z.B. die Verbindung gemäß den Herstellungsbeispiel

1-4-a-3 bei einer beispielhaften Aufwandmenge von 500 g/ha und guter
Verträglichkeit durch Beta vulgaris eine Schädigung von 90 % bei Alopecurus
myosuroides, 96 % bei Avena fatua und 95 % bei Setaria viridis.

### Beispiel H

# Test mit Fliegenlarven / Entwicklungshemmende Wirkung

Testtiere:

Alle larvalen Stadien von Lucilia cuprina (OP-resistent)

[Puppen und Adulte (ohne Kontakt zum Wirkstoff)]

5 Lösungsmittel:

10

15

35 Gewichtsteile Ethylenglykolmonomethylether

35 Gewichtsteile Nonylphenolpolyglykolether

Zwecks Herstellung einer geeigneten Formulierung vermischt man drei Gewichtsteile Wirkstoff mit sieben Teilen des oben angegebenen Lösungsmittel-Emulgator-Gemisches und verdünnt das so erhaltene Emulsionskonzentrat mit Wasser auf die jeweils gewünschte Konzentration.

30 bis 50 Larven je Konzentration werden auf in Glasröhrchen befindliches Pferdefleisch (1 cm³) gebracht, auf welches 500  $\mu$ l der zu testenden Verdünnung pipettiert werden. Die Glasröhrchen werden in Kunststoffbecher gestellt, deren Boden mit Seesand bedeckt ist, und im klimatisierten Raum (26°C  $\pm$  1,5°C, 70 % rel. Feuchte  $\pm$  10 %) aufbewahrt. Die Wirkungskontrolle erfolgt nach 24 Stunden und 48 Stunden (larvizide Wirkung). Nach dem Auswandern der Larven (ca. 72 h) werden die Glasröhrchen entfernt und gelochte Kunststoffdeckel auf die Becher gesetzt. Nach 1 1/2-facher Entwicklungsdauer (Schlupf der Kontrollfliegen) werden die geschlüpften Fliegen und die Puppen/Puppenhüllen ausgezählt.

Als Kriterium für die Wirkung gilt der Eintritt des Todes bei den behandelten Larven nach 48 h (larvizider Effekt), bzw. die Hemmung des Adultschlupfes aus den Puppen bzw. die Hemmung der Puppenbildung. Als Kriterium für die in-vitro-Wirkung einer Substanz gilt die Hemmung der Flohentwicklung, bzw. ein Entwicklungsstillstand vor dem Adulten-Stadium. Dabei bedeutet 100 % larvizide Wirkung, daß nach 48 Stunden alle Larven abgestorben sind. 100 % entwicklungsinhibitorische Wirkung bedeutet, daß keine adulte Fliegen geschlüpft sind.

In diesem Test bewirkte z.B. die Verbindung gemäß Herstellungsbeispiel I-4-a-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 1000 ppm eine Wirkung von 100 %.

- 149 -

### Beispiel I

# Test mit Boophilus microplus resistent/SP-resistenter Parkhurst-Stamm

Testtiere:

adulte gesogene Weibchen

Lösungsmittel:

Dimethylsulfoxid

5 20 mg Wirkstoff werden in 1 ml Dimethylsulfoxid gelöst, geringere Konzentrationen werden durch Verdünnen in dem gleichen Lösungsmittel hergestellt.

Der Test wird in 5-fach-Bestimmung durchgeführt. 1 µl der Lösungen wird in das Abdomen injiziert, die Tiere in Schalen überführt und in einem klimatisierten Raum aufbewahrt. Die Wirkung wird über die Hemmung der Eiablage bestimmt.

Dabei bedeutet 100 %, daß keine Zecke gelegt hat.

In diesem Test hatten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-4-a-1 und I-4-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 20  $\mu g$  pro Tier eine Wirkung von 100 %.

10

15

## **Patentansprüche**

# 1. Verbindungen der Formel (I)

in welcher

- X für Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,
  - Y für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,
- Z für Halogen, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Hydroxy, Cyano, Nitro oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenoxy, Phenylthio, 5- bis 6-gliedriges Hetaryloxy, 5- bis 6-gliedriges Hetarylthio, Phenylalkyloxy oder Phenylalkylthio steht,
  - Y und Z gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten und gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenen Cyclus stehen, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat,

Het für eine der Gruppen

- 151 -

worin

5

10

15

20

A für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Alkylthioalkyl, für jeweils gesättigtes oder ungesättigtes und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitrosubstituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,

B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht, oder

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten, gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,

D für Wasserstoff oder für einen gegebenenfalls substituiert in Rest aus der Reihe Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gesättigtes oder ungesättigtes Cycloalkyl, gesättigtes oder ungesättigtes Heterocyclyl, Arylalkyl, Aryl, Hetarylalkyl oder Hetaryl steht oder

A und D gemeinsam mit den Atomen an die sie gebunden sind für einen jeweils gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

- 152 -

steht,

worin

5

10

15

20

E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L für Sauerstoff oder Schwefel steht,

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R<sup>1</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Alkoxy substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht,

R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl steht,

R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio oder Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem N-Atom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls Sauerstoff oder Schwefel enthaltenden gegebenenfalls substituierten Cyclus bilden.

2. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

5

15

20

· 25

- 10 X für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,
  - Y für Wasserstoff, Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,
  - Z für Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Hydroxy, Cyano, Nitro oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenoxy, Phenylthio, Thiazolyloxy, Pyridinyloxy, Pyrimidyloxy, Pyrazolyloxy, Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyloxy oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkylthio steht, oder
    - Y und Z gemeinsam für ein gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl stehen, in welchen gegebenenfalls ein bis drei Glieder durch Sauerstoff, Schwefel, Stickstoff oder eine Carbonylgruppe unabhängig voneinander ersetzt sein können, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat.

Het für eine der Gruppen

10

15

20

A 
$$G$$
 (2), A  $G$  (2), A  $G$  (2), A  $G$  (2), A  $G$  (3), A  $G$  (4), A  $G$  (5) steht, A  $G$  (5)

für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Naphthyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Naphthyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl mit 5 oder 6 Ringatomen und ein bis drei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff steht,

B für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder steht,

A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkenyl stehen, worin gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, Halogen oder Phenyl substituiert sind oder

5

10

15

20

25

30

- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl stehen, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- und/oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl-, oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithioyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis achtgliedrigen Ring bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl stehen, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
- für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Hetaryl mit 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl mit 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, Schwefel und Stickstoff steht oder
- A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe stehen, in welchen jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche jeweils gegebenenfalls substituiert sind durch Halogen oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder durch eine weitere, einen ankondensierten Ring

bildende  $C_3$ - $C_6$ -Alkandiyl-,  $C_3$ - $C_6$ -Alkendiyl- oder  $C_4$ - $C_6$ -Alkadiendiylgruppe, in welchen gegebenenfalls jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiert sind, oder

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiylgruppe stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden
Gruppen

O R 19

enthalten ist,

10

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

PCT/EP96/02606

15

20

25

in welchen

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5oder 6-gliedriges Hetaryl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff,

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff steht,

10

15

20

25

30

- $\rm R^2$  für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $\rm C_1\text{-}C_{20}\text{-}$  Alkyl,  $\rm C_2\text{-}C_{20}\text{-}$  Alkenyl,  $\rm C_1\text{-}C_8\text{-}$  Alkoxy- $\rm C_2\text{-}C_8\text{-}$  alkoxy- $\rm C_2\text{-}C_8\text{-}$  alkyl,
  - für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

- R<sup>3</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl odr Benzyl steht,
  - R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch

10

15

20

Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist, oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkoxy steht,

- R<sup>14</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl steht oder
- R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> gemeinsam für C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl stehen,
- R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> gleich oder verschieden sind und für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl stehen oder
- R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> gemeinsam für einen C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiylrest stehen, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder durch gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist,
- R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl stehen oder
- R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl stehen, in dem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
- $R^{19}$  und  $R^{20}$  unabhängig voneinander für  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkylamino,  $C_3$ - $C_{10}$ -Alkenylamino, Di-( $C_1$ - $C_{10}$ -alkyl)amino oder Di-( $C_3$ - $C_{10}$ -alkenyl)amino stehen.
- 25 3. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
  - X für Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,

Y für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro steht,

Z für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Hydroxy, Cyano, Nitro oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenoxy oder Benzyloxy oder

Y und Z gemeinsam für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl stehen, in welchem gegebenenfalls ein oder zwei nicht direkt benachbarte Glieder durch Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff unabhängig voneinander ersetzt sein können, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat,

### Het für eine der Gruppen

5

10

15

A 
$$O$$

B

N

O

G

A

B

O

G

G

G

S

(4).

A für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder

PCT/EP96/02606

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Imidazolyl, Triazolyl, Pyrazolyl, Indolyl, Thiazolyl, Thienyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

- В für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht oder
- 10 und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder
  - und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl stehen, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithiol-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Ring bildet oder
  - und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl stehen, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Fluor, Chlor oder Brom substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - D für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-

5

15

20

25

30

 $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Imidazolyl, Pyridyl, Thiazolyl, Pyrazolyl, Pyrimidyl, Pyrrolyl, Thienyl, Triazolyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht oder

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe stehen, worin jeweils gegebenenfalls ein Kohlenstoffatom durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls substituiert sind durch Fluor, Chlor oder durch jeweils
gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl,
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder
Benzyloxy oder

worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen:

enthalten ist;

5

10

15

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

٩

20

25

•			
ın	wel	1 n h	0
111	WE		CI.

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für
gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy
substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine
oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel
ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Amino oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl steht,

10

15

25

30

- für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C1- $\mathbb{R}^2$  $C_{16}\text{-}Alkyl, \ C_2\text{-}C_{16}\text{-}Alkenyl, \ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkoxy\text{-}C_2\text{-}C_6\text{-}alkyl \ oder \ Poly-}$ C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,
  - für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

- $\mathbb{R}^3$ für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C1-C6-Alkyl oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C1-C4-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Alkylamino, Di-(C1-C6-alkyl)amino, C1-C6-Alkylthio oder C3-C4-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenen-20 falls durch Fluor oder Chlor substituiertes C1-C6-Alkyl, C3-C6-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - $R^{13}$ für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Fluor, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-

Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_5$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_5$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl- $C_1$ - $C_3$ -alkyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_2$ -alkyloxy steht,

5

R<sup>14</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht oder

R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> gemeinsam für C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl stehen,

 $R^{15}$  und  $R^{16}$  gleich oder verschieden sind und für  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl stehen oder

10

R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> zusammen für einen C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkandiylrest stehen, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder durch gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist.

4. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

15

X für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, iso-Butyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy, Cyano oder Nitro steht,

20

Y für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Butyl, iso-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy, Cyano oder Nitro steht,

25

Z für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, iso-Butyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy, Cyano oder Nitro steht, oder

.

Y und Z gemeinsam für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, iso-Propoxy oder

15

Ţ

Trifluormethyl substituiertes  $C_3$ - $C_4$ -Alkandiyl stehen, in welchem gegebenenfalls zwei nicht direkt benachbarte Glieder durch Sauerstoff ersetzt sind, wobei X eine der obengenannten Bedeutungen hat,

# 5 Het für eine der Gruppen

A 
$$O-G$$

B  $N$ 

C  $O-G$ 

B  $O-G$ 

C  $O$ 

für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Pyridyl oder Benzyl steht,

B für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyl steht oder

- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Ppropyl, Butyl, iso-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Butoxy, iso-Butoxy, sek.-Butoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>
  Cycloalkyl stehen, welches durch eine gegebenenfalls ein Sauerstoff- oder Schwefelatom enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine
  Alkylendioxyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom,
  an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- oder sechsgliedrigen
  Ring bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl stehen, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - D für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Thienyl oder Benzyl steht,

oder

5

25

30

Ç

- 168 -

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe
durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Fluor, Chlor oder durch jeweils gegebenenfalls durch
Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy substituiert
sind,

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

in welchen

5

15

20

25

E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L für Sauerstoff oder Schwefel steht und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy oder iso-Propoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylsulfonyl oder Ethylsulfonyl substituiertes Phenyl,

1.

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Benzyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl oder Pyridyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl oder Ethyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht,

Für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl oder Methoxy substituiertes  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl,

oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Butyl, tert.-Butyl, oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

10

5

15

20

25

Ŷ

5

- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhangig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Methyl oder Ethyl substituierten C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man zum Erhalt von

## (A) Verbindungen der Formel (I-1-a)

in welcher

15 A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

Verbindungen der Formel (II)

$$A \xrightarrow{CO_2R^{\circ}} B$$

$$X$$

$$Q$$

$$Z$$

$$(II)$$

- 171 -

in welcher

A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

und

5 R<sup>8</sup> für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

# (B) Verbindungen der Formel (I-2-a)

in welcher

15

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

# Verbindungen der Formel (III)

$$A CO_2R^8$$

$$X (III)$$

in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

# (C) Verbindungen der Formel (I-3-a)

in welcher

5

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

# Verbindungen der Formel (IV)

$$\mathbb{R}^{\mathbb{R}^{\mathbb{R}}}$$
  $\mathbb{R}^{\mathbb{R}}$   $\mathbb{R}^{\mathbb{R}}$   $\mathbb{R}^{\mathbb{R}}$   $\mathbb{R}^{\mathbb{R}}$   $\mathbb{R}^{\mathbb{R}}$   $\mathbb{R}^{\mathbb{R}}$ 

in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl oder Alkoxy steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Säure intramolekular cyclisiert,

15 (D) Verbindungen der Formel (I-4-a)

- 173 -

$$D \xrightarrow{O} X \qquad \qquad Y \qquad \qquad (I-4-a)$$

in welcher

5

10

A, D, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

Verbindungen der Formel (V)

in welcher

A und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

oder deren Silylenolether der Formel (Va)

D-C=CH-A
$$OSi(R^{8})_{3}$$
(Va).

in welcher A und D die oben genannte Bedeutung haben und

R8' für Alkyl steht,

mit Verbindungen der Formel (VI)

in welcher

- 174 -

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt,

## (E) Verbindungen der Formel (I-5-a)

5

10

$$A \xrightarrow{N} O X$$

$$S \xrightarrow{OH} Z$$

$$(I-5-a)$$

in welcher

A, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

Verbindungen der Formel (VII)

in welcher

A die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Verbindungen der Formel (VI)

in welcher

Hal, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

1

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt, und gegebenenfalls anschließend die so erhaltenen Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-b) bis (I-5-b)

5 (F)α) mit Säurehalogeniden der Formel (VIII)

in welcher

R<sup>1</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen steht

10 oder

15

20

ß) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IX)

$$R^1$$
-CO-O-CO- $R^1$  (IX)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder

(G) mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethioestern der Formel (X)

 $R^2$ -M-CO-Cl (X)

in welcher

- 176 -

R<sup>2</sup> und M die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder

5 (H)α) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (XI)

$$CI \underbrace{\hspace{1cm} M-R^2}_{S}$$
 (XI)

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder

10

20

B) mit Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Verbindungen der Formel (XII)

 $R^2$ -Hal (XII)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Chlor, Brom oder Iod steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt,

1

oder

·ì

(I) mit Sulfonsäurechloriden der Formel (XIII)

$$R^3$$
-SO<sub>2</sub>-Cl (XIII)

in welcher

R<sup>3</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder

(J) mit Phosphorverbindungen der Formel (XIV)

$$Hal - P$$

$$\downarrow I$$

$$\downarrow R^{5}$$

$$(XIV)$$

in welcher

L,  $R^4$  und  $R^5$  die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

15 oder

(K) mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XV) oder (XVI)

$$Me(OR^{10})_{t}$$
 (XV)  $R^{10} N^{-11}$  (XVI)

in welchen

1

Me für ein ein- oder zweiwertiges Metall

t für die Zahl 1 oder 2 und

 $R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{12}$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt,
oder

 $(L)\alpha)$  mit Isocyanaten oder Isothiocyanaten der Formel (XVII)

$$R^6$$
-N=C=L (XVII)

in welcher

10 R<sup>6</sup> und L die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt oder

 mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (XVIII)

$$R^6$$
  $N$   $CI$   $(XVIII)$ 

in welcher

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

20 6. Verbindungen der Formel (II)

15

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 179 -

$$A \xrightarrow{CO_2R^8} B \\ X \\ Y \\ Z$$
 (II)

in welcher

A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

# 5 7. Verbindungen der Formel (III)

$$A CO_2R^8$$

$$X (III)$$

in welcher

A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

# 10 8. Verbindungen der Formel (XXI)

•

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 180 -

in welcher

A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

7

Ť

# 9. Verbindungen der Formel (XXIX)

$$Y = X$$

$$Z = X$$

$$N$$

$$N$$

$$C \equiv N$$

$$B$$

$$(XXIX)$$

5 in welcher

A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

## 10. Verbindungen der Formel (IV)

in welcher

10 A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

R<sup>8</sup> für Alkyl steht und

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl oder Alkoxy steht.

# 11. Verbindungen der Formel (VI)

7

in welcher

X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht.

## 5 12. Verbindungen der Formel (XXXIII)

in welcher

X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

## 13. Verbindungen der Formel (XXXIV)

$$Y = \begin{cases} X & CO_2R^8 \\ CO_2R^8 & (XXXIV) \end{cases}$$

in welcher

10

7

X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

WO 97/01535 PCT/EP96/02606

- 14. Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
- 15. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von Schädlingen und unerwünschtem Pflanzenbewuchs.

٠,

1

- Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf Schädlinge, unerwünschten Pflanzenbewuchs und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
- 17. Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln und Herbiziden, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß
  Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.
  - 18. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Schädlungsbekämpfungsmitteln und Herbiziden.

Inter onal Application No PCT/EP 96/02606

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
1PC 6 C07D207/38 C07D307/60 C07D279/06 C07D333/32 C07D309/32 A01N43/36 A01N43/86 A01N43/08 A01N43/10 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC **B. FIELDS SEARCHED** Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C07D IPC 6 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to claim No. Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Category \* P.X 1-18 WO 95 20572 A (BAYER A.-G., GERMANY) 3 August 1995 see claims 1-15 1-18 P,X DE 44 10 420 A (BAYER) 28 September 1995 cited in the application see claims 1-14 1-18 EP 0 613 885 A (BAYER) 7 September 1994 X cited in the application see claims 1-8 EP 0 647 637 A (BAYER) 12 April 1995 1-18 X cited in the application see claims 1-12 -/--Patent family members are listed in annex. Further documents are listed in the continuation of box C. Special categories of cited documents: T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance invention "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention comment of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed '&' document member of the same patent family Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report 19.11.96 7 November 1996 Authorized officer Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Kissler, B

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

1

7

Inte conal Application No PCT/EP 96/02606

cited in the application see claims 1-19  X  WO 95 01971 A (BAYER) 19 January 1995 see claims 1-11  X,P  WO 95 26954 A (BAYER) 12 October 1995 see claims 1-14  P,X  WO 95 20572 A (BAYER) 3 August 1995 see claims 1-15  X  WO 95 01358 A (BAYER) 12 January 1995 cited in the application see claims 1-14			PC1/EP 96/02606
EP 0 596 298 A (BAYER) 11 May 1994 cited in the application see claims 1-19  X W0 95 01971 A (BAYER) 19 January 1995 see claims 1-11  X,P W0 95 26954 A (BAYER) 12 October 1995 see claims 1-14  P,X W0 95 20572 A (BAYER) 3 August 1995 see claims 1-15  X W0 95 01358 A (BAYER) 12 January 1995 cited in the application see claims 1-14  X W0 95 14013 A (PARKE, DAVIS AND CO., USA) 26 May 1995 see example : 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]-			
cited in the application see claims 1-19  WO 95 01971 A (BAYER) 19 January 1995 see claims 1-11  LAMP WO 95 26954 A (BAYER) 12 October 1995 see claims 1-14  P,X WO 95 20572 A (BAYER) 3 August 1995 see claims 1-15  WO 95 01358 A (BAYER) 12 January 1995 cited in the application see claims 1-14  WO 95 14013 A (PARKE, DAVIS AND CO., USA) 26 May 1995 see example : 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]-	ategory	Clusten of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Kelevant to claim No
See claims 1-11	<b>X</b>	cited in the application	1-18
See claims 1-14  P,X WO 95 20572 A (BAYER) 3 August 1995 see claims 1-15  X WO 95 01358 A (BAYER) 12 January 1995 cited in the application see claims 1-14  X WO 95 14013 A (PARKE, DAVIS AND CO., USA) 26 May 1995 see example : 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]-	X	WO 95 01971 A (BAYER) 19 January 1995 see claims 1-11	1-18
See claims 1-15	X,P	WO 95 26954 A (BAYER) 12 October 1995 see claims 1-14	1-18
cited in the application see claims 1-14  WO 95 14013 A (PARKE, DAVIS AND CO., USA) 26 May 1995 see example : 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]-	P,X	WO 95 20572 A (BAYER) 3 August 1995 see claims 1-15	1-18
26 May 1995 see example : 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]-	X	cited in the application	1-18
	X	26 May 1995 see example : 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]-	1-4

1

Information on patent family members

Intr 'onal Application No PCT/EP 96/02606

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
WO-A-9520572	03-08-95	DE-A- AU-A- CA-A- ZA-A-	4425617 1416695 2182094 9500661	03-08-95 15-08-95 03-08-95 28-09-95	
DE-A-4410420	28-09-95	AU-A- WO-A- ZA-A-	2070795 9526345 9502413	17-10-95 05-10-95 18-12-95	
EP-A-613885	07-09-94	DE-A- BR-A- JP-A- US-A-	4306257 9400755 6256307 5567671	08-09-94 01-11-94 13-09-94 22-10-96	
EP-A-647637	12-04-95	DE-A- AU-A- BR-A- CN-A- JP-A- ZA-A-	4337853 7159994 9403768 1103642 7179450 9407183	23-03-95 30-03-95 16-05-95 14-06-95 18-07-95 11-05-95	
EP-A-596298	11-05-94	DE-A- AU-A- AU-B- AU-A- BR-A- CA-A- CN-A- JP-A- US-A- ZA-A-	4326909 2028595 666040 4754093 9304387 2109161 1086213 6263731 5462913 9307988	05-05-94 10-08-95 25-01-96 12-05-94 10-05-94 29-04-94 04-05-94 20-09-94 31-10-95 03-08-94	
WO-A-9501971	19-01-95	DE-A- AU-A- BR-A- EP-A- HU-A-	4413669 7072694 9407006 0707576 73746	12-01-95 06-02-95 06-08-96 24-04-96 30-09-96	
WO-A-9526954	12-10-95	DE-A- AU-A-	4440594 2072695	07-12-95 23-10-95	

information on patent family members

Interional Application No PCT/EP 96/02606

Patent document cited in search report	Publication Patent family date member(s)			Publication date	
WO-A-9526954		ZA-A-	9502756	21-12-95	
W0-A-9520572	03-08-95	DE-A-	4425617	03-08-95	
		AU-A-	1416695	15-08-95	
		CA-A-	2182094	03-08-95	
		ZA-A-	9500661	28-09-95	
W0-A-9501358	12-01-95	DE-A-	4415334	12-01-95	
		AU-A-	7186494	24-01-95	
		BR-A-	9407046	13-08-96	
		CN-A-	1126475	10-07-96	
		EP-A-	0706527	17-04-96	
WO-A-9514013	26-05-95	AU-A-	8091194	06-06-95	
		. AU-A-	8127694	06-06-95	
		CA-A-	2174124	26-05-95	
		CA-A-	2176044	26-05-95	
		EP-A-	0729465	04-09-96	
		EP-A-	0729466	04-09-96	
		FI-A-	962019	20-05-96	
		FI-A-	962020	31-05-96	
		NO-A-	962015	15-05-96	
	·	NO-A-	962016	15-05-96	
		PL-A-	314484	16-09-96	
		WO-A- ZA-A-	9514014 9409147	26-05-95 21-07-95	
		ZA-A- ZA-A-	9409147	21-07-95 31-07-95	
		~~~~	7403170	31-01-33	

Inte onales Aktenzeichen

		/EP 96/02606			
a. KLASS IPK 6	IFIZIERUNG DES AND C07D207/38 A01N43/36			C07D309/32 A01N43/10	C07D279/06
Nach der In	nternationalen Patentklassi	fikation (IPK) oder nacl	der nationalen Klassifil	ation und der IPK	
	RCHIERTE GEBIETE				
Recherchier IPK 6	ter Mindestprüfstoff (Kla CO7D	assifikationssystem und k	Classifikationssymbole)		
Recherchier	te aber nicht zum Minde	stprüfstoff gehörende Ve	öffentlichungen, soweit	tiese unter die recherchie	rten Gebiete fallen
Während de	er internationalen Recher	che konsultierte elektroni	sche Datenbank (Name	ier Datenbank und evti.	verwendete Suchbegriffe)
	ESENTLICH ANGESER				m it. D.t. A
Kategorie*	Bezeichnung der Veröft	fentlichung, soweit erford	lerlich unter Angabe der	in Betracht kommenden	Teile Betr. Anspruch Nr.
P,X	WO 95 2057 3.August 1 siehe Ansp		-G., GERMANY)		1-18
P,X		 20 A (BAYER) eldung erwähn rüche 1-14		1995	1-18
X	EP 0 613 885 A (BAYER) 7.September 1994 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-8				1-18
X	in der Anm	37 A (BAYER) eldung erwähr rüche 1-12		5	1-18
			-/	•	
	itere Veröffentlichungen s nehmen	and der Fortsetzung von	Feld C zu	Siehe Anhang Patenti	familie
'A' Veröf	e Kategorien von angegel Yentlichung, die den allge nicht als besonders bedeu s Dokument, das jedoch e	meinen Stand der Technitsam anzusehen ist	ik definiert,	ider dem Prioritätsdatum Anmeldung nicht kollidier	die nach dem internationalen Anmeidedatur veröffentlicht worden ist und mit der n, sondern nur zumVerständnis des der den Prinzips oder der ihr zugrundeliegender
'L' Veröf	eldedatum veröffentlicht i Tentlichung, die geeignet i nen zu lassen, oder durch	worden ist ist, einen Prioritätsanspro die das Veröffentlichung	'X' \ ich zweifelhaft er-	eröffentlichung von beso ann allein aufgrund diese erfinderischer Tätigkeit be	onderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindt er Veröffendichung nicht als neu oder auf eruhend betrachtet werden onderer Bedeutung, die beanspruchte Erfind
or Veroi	oder die aus einem andere :führt) [[entlichung, die sich auf   Benutzung, eine Ausstellu	n besonderen Grund ang eine mündliche Offenbar ing oder andere Maßnah	ung, men bezieht	ann nicht als auf erfinde verden, wenn die Veröffe Veröffendichungen dieser liese Verbindung für eine	rischer Tätigkeit berühend betrachter nitlichung mit einer oder mehreren anderen Kategorie in Verbindung gebracht wird un in Fachmann naheliegend ist
dem	Tentlichung, die vor dem beanspruchten Prioritätsd	atum veröffentlicht word	en ist		glied derselben Patentfamilie ist
	s Abschlusses der internat 7 . November 199			Absendedatum des intern	ationalen Recherchenberichts
					tatae
Name und		tamt, P.B. 5818 Patentia		Bevollmächtigter Bediens	vever
	NL - 2280 HV Rij Tel. (+31-70) 340- Fax: (+31-70) 340	2040, Tx. 31 651 epo ni,		Kissler, B	

Formblatt PCT/ISA/218 (Blatt 2) (Juli 1992)

7

1

Inter onales Aktenzeichen
PCT/EP 96/02606

		96/02000
(Fortsetzu	ng) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN  Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
,	EP 0 596 298 A (BAYER) 11.Mai 1994	1-18
	in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-19	
(	WO 95 01971 A (BAYER) 19.Januar 1995 siehe Ansprüche 1-11	1-18
( <b>,</b> P	WO 95 26954 A (BAYER) 12.0ktober 1995 siehe Ansprüche 1-14	1-18
<b>,</b> ,χ	WO 95 20572 A (BAYER) 3.August 1995 siehe Ansprüche 1-15	1-18
<b>(</b>	WO 95 01358 A (BAYER) 12.Januar 1995 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-14	1-18
(	WO 95 14013 A (PARKE, DAVIS AND CO., USA) 26.Mai 1995	1-4
	<pre>siehe Beispiele: 2H-Pyran-2-one, 4-hydroxy-3-[5-(methylethyl)-2-(2-methylp ropyl)phenyl]-6-[1-(phenylmethyl)propyl]- (RN 171092-32-3)</pre>	
	[   .	
	·	
	·	
		•

1

Formbiatt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Biatt 2) (Juli 1992)

Angaben zu Veröffentlich...gen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interionales Aktenzeichen
PCT/EP 96/02606

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
WO-A-9520572	03-08-95	DE-A- 4425617 AU-A- 1416695 CA-A- 2182094 ZA-A- 9500661	03-08-95 15-08-95 03-08-95 28-09-95	
DE-A-4410420	28-09-95	AU-A- 2070795 WO-A- 9526345 ZA-A- 9502413	17-10-95 05-10-95 18-12-95	
EP-A-613885	07-09-94	DE-A- 4306257 BR-A- 9400755 JP-A- 6256307 US-A- 5567671	08-09-94 01-11-94 13-09-94 22-10-96	
EP-A-647637	12-04-95	DE-A- 4337853 AU-A- 7159994 BR-A- 9403768 CN-A- 1103642 JP-A- 7179450 ZA-A- 9407183	23-03-95 30-03-95 16-05-95 14-06-95 18-07-95 11-05-95	
EP-A-596298	11-05-94	DE-A- 4326909 AU-A- 2028595 AU-B- 666040 AU-A- 4754093 BR-A- 9304387 CA-A- 2109161 CN-A- 1086213 JP-A- 6263731 US-A- 5462913 ZA-A- 9307988	05-05-94 10-08-95 25-01-96 12-05-94 10-05-94 29-04-94 04-05-94 20-09-94 31-10-95 03-08-94	
WO-A-9501 <b>9</b> 71	19-01-95	DE-A- 4413669 AU-A- 7072694 BR-A- 9407006 EP-A- 0707576 HU-A- 73746	12-01-95 06-02-95 06-08-96 24-04-96 30-09-96	
WO-A-9526954	12-10-95	DE-A- 4440594 AU-A- 2072695	07-12-95 23-10-95	

Angeben zu Veröffentlicht. gen, die zur selben Patentfamilie gehören

Inter males Aktenzeichen
PCT/EP 96/02606

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied Patenti		Datum der Veröffentlichung
W0-A-9526954		ZA-A-	9502756	21-12-95
WO-A-9520572	03-08-95	DE-A-	4425617	03-08-95
		AU-A-	1416695	15-08-95
		CA-A-	2182094	03-08-95
		ZA-A-	9500661	28-09-95
WO-A-9501358	12-01-95	DE-A-	4415334	12-01-95
	<b>`</b>	AU-A-	7186494	24-01-95
		BR-A-	9407046	13-08-96
•	. •	CN-A-	1126475	10-07-96
		EP-A-	0706527	17-04-96
WO-A-9514013	26-05-95	AU-A-`	8091194	06-06-95
		AU-A-	8127694	06-06-95
•		CA-A-	2174124	26-05-95
•	•	CA-A-	2176044	26-05-95
•	•	EP-A-	0729465	04-09-96
	:	EP-A-	0729466	04-09-96
		FI-A-	962019	20-05-96
		FI-A∸	962020	31-05-96
		NO-A-	962015	15-05-96
		NO-A-	962016	15-05-96
• •		PL-A-	314484	16-09-96
		WÔ-A-	9514014	26-05-95
	•	ZA-A-	9409147	21-07-95
· ·		ZA-A-	9409150	31-07-95